اشهر واحب کتب تعلیمیة ، واوسعها انتشازا السال کی ا

منذعتام ۱۹۶۰

**2023** 





رالقال

الصف السادس الابتدائي الفصــل الدراســـي الأول

بداخل الكتاب: ملحق المراجعــة والامتحانات والإجابات

# المحتويات

#### الوحدة الأولم؛ القوم والحركة

<b>درس الوحدة:</b> الكتلة والوزن

- 🔾 تدريبات الكتاب المدرسي 🗸 🔾

#### تدريبات عامة على الوحدة الأولى

#### الوحدة الثانية: الطاقة الحرارية 🛚

- تدریبات الکتاب المدرسی .
   تدریبات سلاح التلمیذ المتنوِّعة .

- 🔾 تدريبات الكتاب المدرسي 🔹 🔾
- 🔾 تدريبات سلاح التلميذ المتنوِّعة 🔹 🔾
- 🔾 اختبار سلاح التلميذ

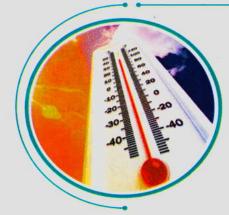
#### تدريبات عامة على الوحدة الثانية

- 🔾 تدريبات الكتاب المدرسي 🔹 💎
- 🔾 تدريبات سلاح التلميذ المتنوِّعة 🔹 🔻
- اختبارات تراكمية على الوحدة الأولى والثانية

#### الوحدة الثالثة؛ مكونات الغلاف الجواب

- الدرس الأول: غاز الأكسجين 🔹 💮
- تدريبات الكتاب المدرسى →
- 🔾 تدريبات سلاح التلميذ المتنوِّعة 🔾 💎
- اختبار سلاح التلميذ
   الدرس الثانى: غاز ثانى أكسيد الكربون
- تدريبات الكتاب المدرسي









	الدرس الثالث: غاز النيتروجين .
	○ تدريبات الكتاب المدرسى
	○ تدريبات سلاح التلميذ المتنوِّعة
ILM	○ اختبار سلاح التلميذ
N.	تدريبات عامة علت الوحدة الثالثة
(ILE)	○ تدريبات الكتاب المدرسى .
(ILO)	○ تدريبات سلاح التلميذ المتنوِّعة
(Imo)	○ اختبارات سلاح التلميذ
IMA	○ اختيارات تراكمية على المحدة الأملى والثانية والثالثة

#### الوحدة الرابعة: التركيب والوظيفة فب الكائنات الحية

○ اختبارات تراكمية على الوحدة الأولى والثانية والثالثة .



الدرس اللول: الجهاز العصبي في الإنسان
○ تدريبات الكتاب المدرسى .ــــــــــــــــــــــــــــــــــــ
<ul> <li>تدريبات سلاح التلميذ المتنوَّعة</li> </ul>
○ اختبار سلاح التلميذ
الدرس الثانى: الجهاز الحركى في الإنسان
○ تدريبات الكتاب المدرسى
<ul> <li>تدريبات سلاح التلميذ المتنوَّعة</li> </ul>
○ اختبار سلاح التلميذ
تدريبات عامة على الوحدة الرابعة
○ تدريبات الكتاب المدرسي .
<ul> <li>تدريبات سلاح التلميذ المتنوِّعة</li> </ul>
○ اختبارات سلاح التلميذ

### مراجعة على الفصل الدراسى الأول

أولًا: مراجعة ليلة الامتحان



- ثانيًا: تدريبات سلاح التلميذ العامة
- T-0 ثالثًا: اختبارات سلاح التلميذ العامة
  - رابغا: تدريبات عامة وردت بموقع
- وزارة التربية والتعليم لعام ٢٠١٨م خامسا: نماذج اختبارات وردت بموقع
- وزارة التربية والتعليم لعام ٢٠١٨م
- سادسًا: امتحانات الإدارات التعليمية بالمحافظات لعام ٢٠٢٢م
- CEE سابعًا: الإجابات النموذجية



### توزيع منهج مادة العلوم

## أكتوبر

#### الوحدة الأولى

القوى والحركة

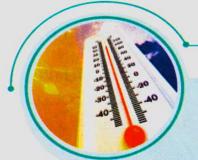


درس الوحدة: الكتلة والوزن



### الوحدة الثانية

الطاقة الحرارية



#### الموضوع

الدرس الأول: توصيل الحرارة الدرس الثاني: قياس درجة الحرارة



### نوفمبر

#### الوحدة الثالثة

الدرس الأول: غاز الأكسجين

الدرس الثاني: غاز ثاني أكسيد الكربون مكونات الغلاف الجوى

الموضوع

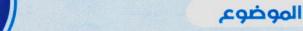
الدرس الثالث: غاز النيتروجين



### حيسمبر

#### الوحدة الرابعة

التركيب والوظيفة في الكائنات الحية



الدرس الأول: الجهاز العصبي في الإنسان الدرس الثاني: الجهاز الحركي في الإنسان



• قد يحدث تعديل من قِبل الوزارة في توزيع بعض دروس المنهج على الشهور خلال العام الدراسي، وسوف يُرفع على موقع سلاح التلميذ أي تعديل قد يحدث.

## الأمان والسلامة عند أداء الأنشطة

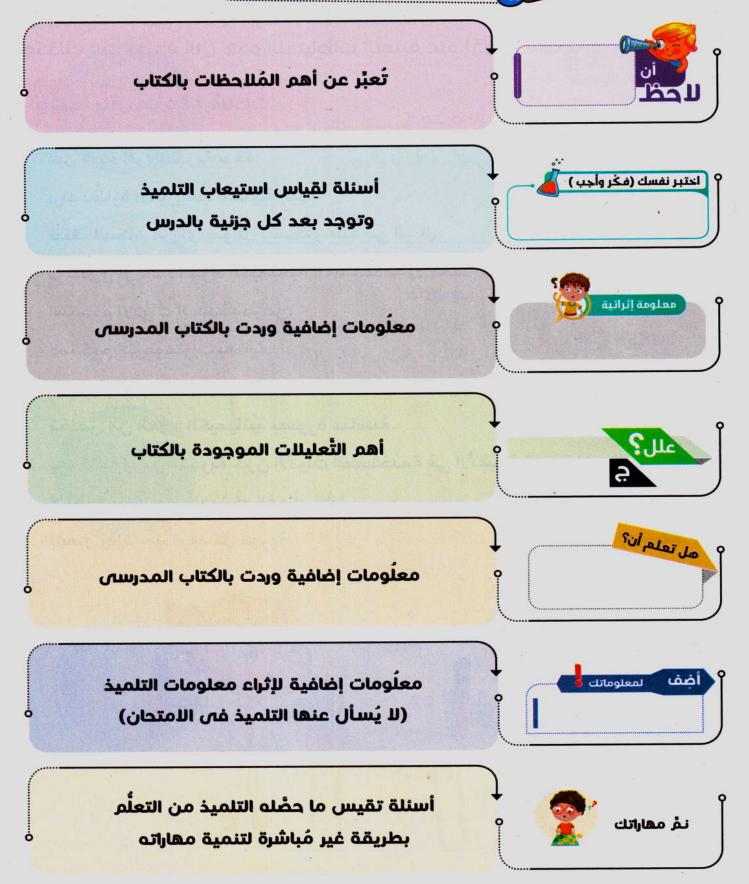
· يدرك العلماء جيدًا أهمية الأخذ باحتياطات الأمان عند إجراء الأنشطة. وكذلك أنت بحاجة إلى هذه الاحتياطات الأمنية عند إجرائك للتجارب.

#### وفيما يلى هذه الإرشادات:

- قبل البدء اقرأ التجربة بدِقة.
- ارتدِ نظَّارة الأمان عند الحاجة إليها.
- نظُّف المكان من أي سوائل تنسكب عليه في الحال.
- لا تتذوق أو تشمَّ المواد الكيميائية المستخدَمة إلا تحت إشراف معلِّمك.
  - استخدِم الأدوات الحادّة بحرص.
    - استخدِم الترمومترات بعناية.
  - استخدِم الموادِ الكيميائية بعناية.
  - تخلُّص من المواد الكيميائية بصورة مناسبة.
- بعد الانتهاء من التجرِبة خزِّن الأدوات المستخدَمة في الأنشطة في مكان مناسب.
  - لا تضع يديك على العين أو الفم أو الأنف.
    - اغسل يديك جيدًا بعد كل تجربة.



# أيقونات الكتاب







# القُوى والحركة



## هداف درس الوحدة 🌀

درس الوحدة: الكُتلة والوزن

فى نهاية الدرس ينبغى أن يكون التلميذ قادرًا على أن:

- 🕦 يُعيِّن أوزان بعض الأجسام باستخدام الميزان الزنبركي.
  - 🚺 يُقارن بين الكتلة والوزن.

#### مفاهيم الدرس:

- 🕦 الكتلة
- 🚺 الوزن





الكُتلة والوزن

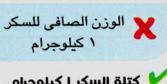


في حياتنا اليومية كثيرًا ما نُعبِّر عن الكُتلة بالوزن عند البيع والشراء، لكن الخلط بين مُصطلحي (الكتلة) و(الوزن) في طريقة قياس كُمِّية الأشياء يُعتبر من الأخطاء الشائعة.

> وزن الولد ٥٠ كيلوجرامًا



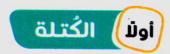
کتلة الولد ٥٠ کيلوجراما



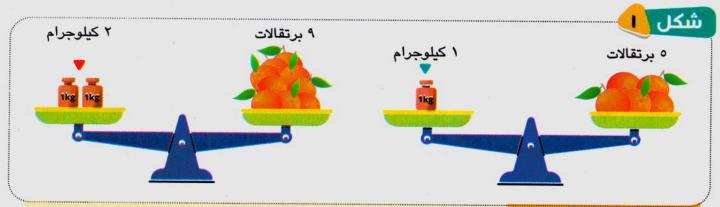


👌 وفي هذا الدرس سنحدِّد الفرق بين الكتلة والوزن، وأدوات ووحدات القياس، والعوامل التي يتوقَّف عليها كلُّ منهما.



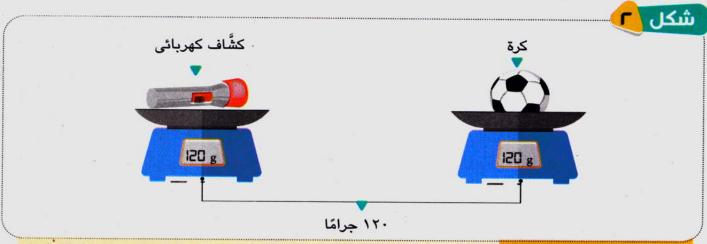


• يُمكننا أن نستكشف مفهوم (الكتلة) من خلال ملاحظة الأشكال التالية:



#### نستنتج من الشكل (۱):

- أن كتلة (٥) برتقالات لا تتساوى مع كتلة (٩) برتقالات.
- مما يعنى أن الكتلة تتوقف على كُمِّية المادة التي يحتويها الجسم؛ أي كلما زادت كُمِّية المادة زادت كتلتها.



#### نستنتج من الشكل (٦):

- أن كتلة الكرة تتساوى مع كتلة الكشَّاف الكهربائي.
- مما يعنى أنهما يحتويان على كَمِّيتين متساويتين من المادة رغم اختلاف المادة المكوِّنة لهما.

الحظار • الكتلة تتوقف على كَمِّية المادة التي يحتويها الجسم؛ أي كلما زادت كَمِّية المادة زادت كتلتها. الحظار



• نستنتج مما سبق أن:

#### الكتلة

مِقدار ما يحتويه الجسم من مادة.

#### 🥨 وحدات قياس الكتلة

• تختلف وَحدة قياس الكتلة باختلاف كمية المادة المراد تقدير كتلتها، ويمكن توضيح ذلك كما يلى:

#### الجرام (جم)

- يُساوى تقريبًا كتلة مشبك الورق المعدني
- الوَحدة المُناسِبة لقياس الكتل الصغيرة مثل: (الذهب - الفضة)



#### الكيلوجرام (كحم)

- يُساوى كتلة لتر من الماء المُقطِّر
- الوَحدة المناسبة لقياس الكُتل الكبيرة مثل: (الخَضراوات - الفاكهة)



الطُّن

• الوَحدة المُناسِبة لقياس

الكتـل الكبيرة حدًّا



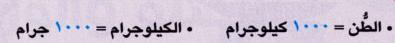


الكيلوجرام (کجم)















- أى أن مقدار ما يحتويه الخَاتَم من مادة الذهب يُساوى ٢,٤ جرام.



# اختبر نفسك (فكر وأجب)

#### اختر الإجابة الصحيحة:

- 🕔 ۰۰۰ جرام = ......کیلو جرام
- 🚺 ۸ کیلوجرامات = ......جرام



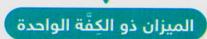
 $(\circ \cdot \cdot \cdot - \circ \cdot - \circ - \cdot, \circ)$ 

 $(\wedge \cdot \cdot \cdot - \wedge \cdot - \wedge \cdot - \cdot, \wedge)$ 



### 🧿 أدوات قياس الكتلة

• تُستخدم أنواع مختلفة من الموازين لقياس الكتلة، مثل:



الميزان ذو الكِفَّتين









الميزان ذو الكِفَّة الواحدة الرَّقْمى

الميزان ذو الكِفَّة الواحدة بمؤشر

الميزان ذو الكِفَّتين الحسَّاس

الميزان ذو الكِفَّتين (الميزان المُعتاد)



- يجب اختيار الميزان الذى يناسب كمية المادة المراد قياس كتلتها (أي أنه لا يمكن استخدام الميزان الموجود عند بائع الخضراوات لقياس كتلة الذهب والعكس)، فمثلًا:
- أ يُستخدم الميزان المعتاد، والميزان ذو الكفة الواحدة (بمؤشّر) في قياس الكتال الكبيرة. مثل: الخضراوات والفاكهة
  - ب يُستخدم الميزان ذو الكفتين الحساس في قياس الكتل الصغيرة. مثل: المشغولات الذهبية.
    - ج يوجد نوعان من الميزان ذي الكفة الواحدة الرقمى:
    - ٢ نوع حساس لقياس الكتل الصغيرة

١- نوع لقياس الكتل الكبيرة



### اختبر نفسك (فكر وأجب)

- فى صباح يوم الاثنين ذهبت جنى مع أمها لشــراء بعض الخضراوات والفاكهة، ثم ذهبت معها لشراء سلسلة لها
   بمناسبة عيد ميلادها، فلاحظت جنى اختلاف شكل الميزان المستخدَم فى قياس كتلة المُشتريات فى الحالتين.
  - وضُّح سبب اختلاف شكل الميزان في الحالتين، مع ذكر نوعيهما.

#### 🧿 طريقة قياس الكتلة

• لكى نتعرَّف طريقة قياس كتلة الجسم نُجرى النشاط التالى:

# و نشاط ا

### كيف يمكن قياس الكتلة؟

اللُّدوات: ميزان ذو كِفَّتين - أثقال معلومة الكتلة - الجسم المراد قياس كتلته (المَوز)

الملاحظة	الشكل التوضيحى	خطوات العمل
حكتلة الجسم تتزن مع مجموع كتل الأثقال معلومة الكتلة الموضوعة في الكِفَّة الأخرى للميزان.	مع جرامًا لكجم	تأكّد من نظافة كِفّتى الميزان من الداخل والخارج.     ضع الميزان أفقيًا على رفً ثابت؛ حتى لا يتأثر بيأيً اهتزازات.     ضع الجسم المُراد قياس كتلته (مَوز) في إحدى كفّتى الميزان.     كفّتى الميزان.     ضع أثقالًا معلومة الكتلة في الكفّة الأخرى؛ حتى قال الكفّة الأخرى؛ حتى تتزن الكِفّتان.     الجمع الأرقام المكتوبة على الأثقال.

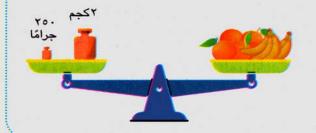
كتلة الجسم عند اتزان كِفّتي الميزان تساوى مجموع كتل الأثقال معلومة الكتلة.



### اختبر نفسك (محر وأجب)

- احسب كتلة الفاكهة إذا كان:

الثقل الأول = ٢ كجم الثقل الثاني = ٢٥٠ جرامًا



مفتاح الحل: يجب توحيد وُحدات القياس قبل الحل.





#### 🧿 مل تختلف الكتلة من مكان لأخر؟



• إذا تم قياس كتلة جسم ما على سطح الأرض، وافترضنا أنه تم قياس كتلة نفس الجسم مرة أخرى على سطح القمر، ستجد أن كتلة الجسم ثابتة لا تتغيّر.





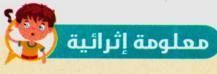
#### 🔾 خصائص الكُتلة

- 🕦 تتوقَّف على كَمِّية المادة التي يحتويها الجسم.
- 😙 لا تتغير بتغيُّر حالة المادة (صلبة سائلة غازية).



ال كتلة جسم على سطح الأرض تساوى كتلته على سطح القمر.

كان الكتلة مقدارٌ ثابت لا يتغيَّر بتغيُّر المكان.



توجد عُلاقة تربط بين كتلة الجسم وحركته؛ حيث إنه كلما زادت كتلة الجسم احتاج إلى قوة أكبر؛ لتحريكه أو إيقافه. فمثلًا: كتلة القطار أكبر من كتلة السيَّارة؛ لذلك يلزم لإيقاف القطار قوة أكبر من القوة اللازمة لإيقاف السيارة.



🕜 مقدارٌ ثابت لا يتغيَّر بتغيُّر المكان.



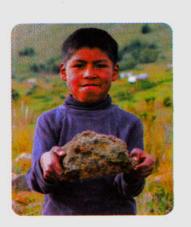
- الأجسام الساكنة لا تتحرَّك ما لم تُدفع أو تُسحب؛ لذلك فإن الأجسام التي تسقط نحو الأرض لا بد من قوة تجذبها في اتجاه الأرض، وتُسمى هذه القوة (الوزن).
  - لكى نحدِّد مفهوم الوزن نقوم بالآتى:

### ې نشاط ۲ اکتشف مفهوم الوزن

#### انظر إلى الصور التالية، ثم سجِّل ملاحظتك:



إذا قفزتَ لأعلى



إذا رفعتَ حجرًا من على الأرض

#### الملاحظة:

تهبط مرة أخرى إلى الأرض.

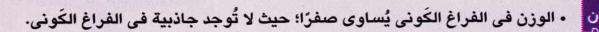


يبدو كأنه يسبح في الهواء.

إذا شاهدت فيديو لرائد فضاء

#### الاستنتاج

- تؤتُّر الأرض على الأجسام الموجودة عليها بقوة جذَّب تكون باتجاه مركز الأرض، يُطلق على هذه القوة: الوزن.
  - في حالة عدم وجود قوة جذَّب تظل الأجسام كأنها تسبح في الهواء، كما في حالة رائد الفضاء.





مما سبق نستنتج أن:

الوزن

هو قوة جذْب الأرض للجسم.

💽 وحدة قياس الوزن

هي النيوتن.

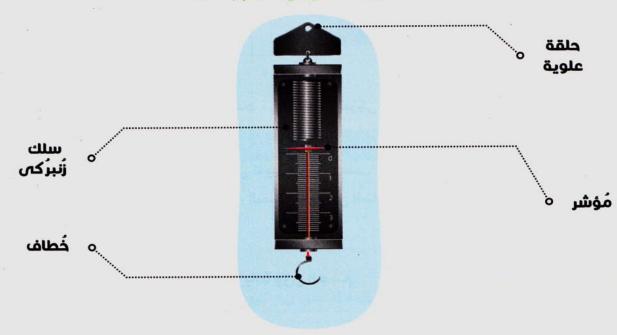
وحدة قياس الوزن، ويساوى تقريبًا وزن جسم كتلته ١٠٠ جرام.

• قوة الجاذبية الأرضية التي تؤثر على تفَّاحة صغيرة كتلتها (١٠٠ جرام) تقدر بـ (١ نيوتن)، علمًا بأن مقدار الجاذبية الأرضية = ١٠ متر/ثانية ٢.

## ماذا نعنى بقولنا أن

- وزن طفل على سطح الأرض يساوى ٢٠٠ نيوتن.
  - أي أن قوة جذْب الأرض للطفل هي ٢٠٠ نيوتن.
    - 🔾 أداة قياس الوزن
    - يُقاس الوزن باستخدام «الميزان الزُّنبرُكي».

### تركيب الميزان الزُّنبرُكى



### 🧿 طريقة قياس وزن الأجسام

• لكي نتعلم كيفية استخدام الميزان الزُّنبرُكي لقياس وزن الأجسام نجرى النشاط التالي:





کیف یمکن قیاس الوزن؟

اللدوات: ميزان زُنبرُكي - الجسم المراد قياس وزنه

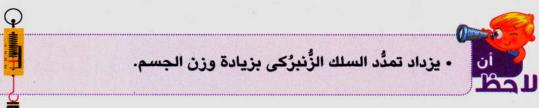
الملاحظة	الشكل التوضيحى	خطوات العمل
الجسم يسحب السلك الزنبركى لأسفل؛ فترداد قراءة التدريج إلى أن يقف المؤشر عند المؤشراءة معينة.		المسك الميران الزنبركي من الحلقة العلوية.  الحلقة العلوية.  في الخُطَّاف السفلي للميران، وإذا لم تستطع تعليق الجسم في الخطاف اربطه بخيط، ثم عَلَّق الخطاف اربطه بخيط، ثم عَلَّق الخيط في الخُطَّاف.  الزك الجسم ينزل ببطء.  اترك الجسم ينزل ببطء.  انتظر حتى يستقرَّ الجسم، ثم المُؤشِّر على التدرية.

• وزن الجسم يساوى مقدار التمدُّد الحادث في السلك الزُّنبرُكي.



يُستخدم الميزان الزُّنبرُكي في تعيين وزن الجسم.

كُ لأن وزن الجسم يساوى مقدار التمدُّد لأسفل في السلك الزُّنبرُكي تحت تأثير الجاذبية الأرضية.





#### 🔾 العوامل التح يتوقف عليما الوزن

يتأثر وزن الجسم بثلاثة عوامل، هى:

١ - كتلة الجسم

r - كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم

٣ - بُعد الجسم عن مركز الكوكب

### ا كتلة الجسم

• لاكتشاف تأثير كتلة جسم على وزنه نجرى النشاط التالى:

## 7 نشاط ٤

#### اكتشف تأثير زيادة الكتلة على الوزن

اللُّدوات: ميزان ذو كِفَّتين - ميزان زُنبرُكي - عدة أجسام مختلفة في الكتلة



#### الملاحظة: ◄ بإجراء الخطوات السابقة نحصُل على النتائج الآتية:

•	٤	٣	۲	•	كتلة الجسم بالكيلوجرام
٥٠	٤٠	٣.	۲٠	٠,٠	وزن الجسم بالنيوتن

#### الاستنتاج

• يزيد وزن الجسم بزيادة كتلته، وفقًا للعلاقة «الوزن بالنيوتن = الكتلة بالكيلوجرام × ١٠».





#### 🥥 حساب الوزن

• يُمكن حساب وزن الجسم على سطح الأرض طبقًا للعَلاقة الآتية:



أمثلة

علل؟ وزن الجسم (على سطح الأرض) دائمًا أكبر من كتلته.



أ احسب وزن الجسم على سطح الأرض إذا علمت أن كتلته تساوى ٢ كيلوجرام.

۱۰ × (بالکیلوجرام) - الوزن علی سطح الأرض 
$$= 10$$
 الکتلة  $= 10$  نیوتن  $= 10$  نیوتن

🔨 احسُب وزن الجسم على سطح الأرض إذا علمت أن كتلته تساوى ٩٠٠ جرام.

الکتلة (بالکیلوچرام) = 
$$\frac{(بالجرام)}{\cdots} = \frac{9 \cdot \cdot \cdot}{\cdots}$$
 =  $\frac{9 \cdot \cdot \cdot}{\cdots}$  =  $\frac{9 \cdot \cdot \cdot}{\cdots}$ 

- الوزن على سطح الأرض = الكتلة (بالكيلوجرام)  $\times \cdot \cdot$ 



إذا علمت أن وزن جسم على سطح الأرض يساوى ٥٠ نيوتن، احسب كتلته بالكيلوجرام.

الوزن على سطح الأرض 
$$=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}{0.0}=\frac{0.0}$$

- أ احسب كتلة ووزن سائل داخل كوب إذا علمت أن كتلة الكوب وهو فارغ ٥٠ جرامًا، وكتلة الكوب وبه السائل العسب كتلة ووزن سائل داخل كوب إذا علمت أن كتلة الكوب وهو فارغ ٥٠ جرامًا،
  - كتلة السائل = كتلة الكوب والسائل كتلة الكوب فارغًا

د کتلة السائل بالکیلوجرام = 
$$\frac{1 - 1}{1 - 1} = \frac{1 - 1}{1 - 1}$$
 - د کتلة السائل بالکیلوجرام =  $\frac{1}{1 - 1}$ 

- وزن السائل بالنيوتن = كتلة السائل بالكيلوجرام × ١٠ = ١٠ × ٠٠ = ١ نيوتن

### كُتلة الكوكب الموجود عليه الجسم





القمر

الأرض



- وزن الجسم يختلف باختلاف الكوكب أو (القمر) الموجود عليه الجسم.
  - € كلُّما زادت كتلة الكوكب زادت جاذبيته، وزاد وزن الأجسام عليه.
- 🕜 وزن الجسم على سطح القمر يساوى سدس وزنه على سطح الأرض.



وزن الجسم على سطح الأرض أكبر من وزنه على سطح القمر.

كان كتلة كوكب الأرض أكبر من كتلة القمر؛ وبالتالي تكون جاذبية الأرض أكبر من جاذبية القمر.

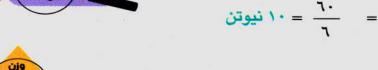


- يُمكن حساب وزن الجسم على سطح الأرض ووزن الجسم على سطح القمر، طبقًا للعَلاقات الآتية:
- وزن الجسم على سطح الأرض = ٦ × وزن الجسم على سطح القمر
- وزن الجسم على سطح القمر $\frac{1}{2} imes 0$  وزن الجسم على سطح الأرض



#### أمثلة

(١) إذا كان وزن جسم على سطح الأرض ٦٠ نيوتن، احسُب وزنه على سطح القمر. وزن الجسم على سطح القمر = وزن الجسم على سطح الأرض





😙 جسم وزنه على سطح القمر ٣٠ نيوتن، احسب وزنه على سطح الأرض. وزن الجسم على سطح الأرض = وزن الجسم على سطح القمر  $\times$  ٦  $= .7 \times 7 = .1$  نیوتن

😙 جسم كتلته على سطح الأرض ٣٦ كيلوجرامًا، احسب:

• كتلته على سطح القمر

• وزنه على سطح القمر • وزنه على سطح الأرض

الوزن على سطح الأرض = الكتلة (كجم) × ١٠ = ٣٦ × ١٠ = ٣٦٠ نيوتن

الوزن على سطح القمر =  $\frac{77}{}$  الوزن على سطح الأرض  $= \frac{77}{}$  =  $\frac{7}{}$  نيوتن

الكتلة على سطح القمر = الكتلة على سطح الأرض = ٣٦ كجم

- (٤) جسم وزنه على سطح القمر ٤٠ نيوتن، احسب:
- كتلته على سطح الأرض

• وزنه على سطح الأرض

الوزن على سطح الأرض = الوزن على سطح القمر  $\times 7 = -3 \times 7 = 7$  نيوتن

الوزن على سطح الأرض 
$$=$$
  $\frac{18.7}{1.0}$   $=$   $\frac{18.7}{1.0}$   $=$   $\frac{18.7}{1.0}$   $=$   $\frac{18.7}{1.0}$  الكتلة على سطح الأرض



احسُب:	نيوتن،	14.	لأرض	سطح ا	على	وزنه	جسم
							N 07

كتلته على سطح الأرض = .....

وزنه على سطح القمــر = .....

كتلته على سطح القمر = .....

#### س بُعد الجسم عن مركز الكوكب

• البُعد والقُرب من مركز الكوكب يُغيِّر من قوة الجاذبية؛
مما يؤثر على وزن الجسم، حيث إنه:

١ - بالبُعد عن مركز الكوكب (تتناقص) قوة جاذبية
الكوكب؛ وبالتالي (يقل) وزن الجسم على الكوكب.
٢ - بالقُرب من مركز الكوكب (تزداد) قوة جاذبية الكوكب؛
وبالتالي (يزيد) وزن الجسم على الكوكب.

(فكر وأجب)	نفسك	اختب
***************************************	New York	MANAGE STATE

	على سطح الأرض يكون:	مُنطاد ۱۰۰ نیوتن، فإن وزنه	إذا كان وزن شخصٍ في
۰۹ نیوتن	۹۰ نیوتن	۱۰۰ نیوتن	۱۱۰ نیوتن
	397		- فسّر إجابتك:
*			

## SILE

#### وزن شخص في مُنطاد أقل من وزنه على سطح الأرض.

كأن قوة الجاذبية الأرضية تقل بالبُعد عن مركز الأرض؛ فيقل الوزن.

### أضِف



كان روَّاد الفضاء الأمريكيون يواجهون صُعوبة فى الكتابة أثناء رحلاتهم الفضائية؛ نظرًا لأن الجاذبية تكون بنسبة ضئيلة جدًّا؛ مما يمنع نزول الجبر إلى رأس القلم، وللتغلُّب على هذه المشكلة صمَّم صانع الأقلام الأمريكى (بول فيشر) قلمًا يكتب فى الفضاء، سُمِّى (قلم الفضاء).





### الكتلة والوزن

وَحدة قياس الكتلة، ويُساوى تقريبًا كتلة مِشبك الورق المعدِني.

الجرام

وَحدة قياس الكتلة، ويُساوى كتلة لتر من الماء المُقطِّر.

الكيلوجرام

وَحدة قياس الوزن، ويُساوى تقريبًا وزن جسم كتلته ١٠٠ جرام.

النيوتن

الغلاقة الزياضية لحساب الوزن على سطح الأرض - الوزن (بالنيوتن) = الكتلة (بالكيلوجرام) × ١٠

- وزن الجسم على سطح الأرض كتلة الجسم على سطح الأرض (بالكيلوجرام) =
  - وزن الجسم على سطح الأرض = ٦ × وزن الجسم على سطح القمر
  - $\circ$  وزن الجسم على سطح القمر  $=\frac{1}{7} \times$  وزن الجسم على سطح الأرض

#### مقارنة بين الكتلة والوزن

الوزن	الكتلة	
قوة جذْب الأرض للجسم	مقدار ما يحتويه الجسم من مادة	التعريف
النيوتن	الجرام - الكيلوجرام - الطن	وُحدة القياس
الميزان الزنبركي	- الميزان المُعتاد ذو الكِفَّتين - الميزان الحسَّاس ذو الكِفَّتين - الميزان ذو الكِفَّة الواحدة بمؤشِّر - الميزان الرقْمى ذو الكِفَّة الواحدة	أداة القياس
يؤثر في اتجاه مركز الأرض (أو الكوكب) لأسفل	ليس لها اتجاه	اتجاه التأثير
كتلة الجسم - كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم - بُعد الجسم عن مركز الكوكب	كَمِّية المادة	العوامل المُتوقَّف عليها
يتغير من مكان لآخر	كَمِّية ثابتة لا تتغير بتغيُّر المكان	تأثير تغير المكان

محاب عنها بنهاية الكتاب

### تدريبات الكتاب المدرسى



### على درس الوَحدة

	The second second second	: /
التاليو:	Cililia	أكمل (
		C (

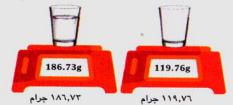
- - 🗭 تُقاس الكُتلة باستخدام ............. بينما يُقاس الوزن باستخدام ..............

#### ۲) اكتب المفهوم العلمى:

- أ مقدار ما يحتويه الجسم من مادة بالأرض للجسم
  - ح وَحدة قياس الكُتلة، وتكافئ تقريبًا كتلة لتر من الماء المُقطَّر
  - وَحدة قياس الوزن، وتكافئ تقريبًا وزن جسم كتلته ١٠٠ جرام

#### وسم كتلته على سطح الأرض = ٦ كجم. احسب وزنه على سطح الأرض، وعلى سطح القمر.

توضِّح الصُّور المقابلة خطوات حساب كتلة سائل باستخدام الميزان الرقْمى. لاحظ الصُّور، ثم احسُب كتلة ووزن هذا السائل،



#### أكمل خريطة المفاهيم الأتية فيما يخصُّ الكُتلة والوزن:



#### صِل ما في العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):

(μ)	()
أ ( ) النيوتن ب ( ) الكُتلة ج ( ) الكيلوجرام د ( ) الوزن ه ( ) الميزان الزُّنبرُكى	<ul> <li>(١) قوة جذّب الأرض للجسم</li> <li>(٢) وَحدة قياس الكُتلة</li> <li>(٣) وَحدة قياس الوزن</li> <li>(٤) مقدار ما يحتويه الجسم من مادة</li> </ul>

## تدريبات سلاح التلميذ المتنوعة



### على درس الوَحدة

#### أولًا: الأسئلة الموضوعية

#### أكمل العبارات الأتية:

١ - كتلة الجسم مقدار لا يتغير بتغير المكان، وهي تؤثر على الذي يتغير بتغيُّر المكان.
٢ - من أدوات قياس الكُتلة بينما أداة قياس الوزن هي (القاهرة ٢٠٢٢)
٣ - الكيلوجرام وَحدة قياسبينما يُقاس الوزن بوَحدة (كفر الشيخ ٢٠٢٠)
٤ - كتلة جسم على سطح الأرض ٥ كجم، فإن كتلة نفس الجسم على سطح القمر تكون (الدقهلية ٢٠١٧)
٥ - قوة جذَّب الأرض للجسم تسمَّى وتُقاس بوَحدة
٦ - وزن الجسم بالنيوتن = الكُتلة بالكيلوجرام ×
٧ - جسم وزنه ٥٠ نيوتن على سطح الأرض تكون كتلته
٨ - بُعد الجسم عن مركز الكوكب من العوامل التي يُتوقف عليها الجسم.
٩ - الوحدة التي تُستخدم لتعيين كتلة المشغولات الذهبية هي
اختر الإجابة الصحيحة:
١ - أداة تُستخدم لقياسِ الوزن: (الميزان الحسَّاس - الميزان ذو الكِفَّتين - الميزان الزُّنبرُكي - الميزان الرقْمي)
٢ - كتلة الجسم على سطح الأرضكتلته على سطح القمر.
(قنا ۲۰۲۰) (تساوی - خُمس - سُدس - ضِعف)
٣ - جسم وزنه ٢٠ نيوتن على سطح الأرض تكون كتلته:
(أسوان ۲۰۲۰) (۲ كجم – ۲۰ كجم – ۲۰۰ كجم)
٤ - جسم كتلته ٢٠٠ جم على سطح الأرض، فإن وزنه يُساوى نيوتن.
(الشرقية ۲۰۱۹) (۲ – ۲۰ – ۲۰۰ – ۲۰۰۰)
٥ - مقدار كتلة لتر من الماء يكافئ: (الإسماعيلية ٢٠٢٠) (١ جرام - ١ كيلوجرام - ١٠٠ نيوتن - ١٠٠ جرام)
٦ - إذا كان وزن الجسم على سطح الأرض ٦ نيوتن، فإن وزنه على سطح القمر يساوى نيوتن.
$\left(\frac{1}{7}-1-\frac{1}{7}-1\cdot\right)$ (القليوبية ۲۰۱۷) (۱۰ - $\frac{1}{7}$
٧ - إذا كان وزن جسم في مُنطاد ساكن مرتفع عن سطح الأرض يساوى ٧٠ نيوتن، فإن وزن نفس الجسم على
سطح الأرض يساوى: (٦٩ نيوتن - ٧٠ نيوتن - ٧١ نيوتن - ٥٠ نيوتن)
۸ – النبو تن بساوی تقریبًا وزن جسم کتاته



:.	٩ - الكوكب الذي يكون عليه وزن الجسم يُساوى ٦ أمثال وزنه على سطح القمر هو كوكب
خ - المُشترِى - عُطارد)	
- تتضاعف - تتناقص)	١٠ - قوة الجاذبية الأرضية بابتعاد الجسم عن الأرض. (تزداد - تظل ثابتة
دس - نصف - ضعف)	١١ - وزن الجسم على سطح القمروزنه على سطح الأرض. (يساوى - س
	اكتب المصطلح العلمى:
()	١ - كَمِّية المادة التي يحتويها الجسم.
()	٢ - القوة التي تجذِب بها الأرضُ الأجسام الموجودة عليها.
()	٣ - وَحدة قياس الكتل الصغيرة، وتُساوى تقريبًا كتلة مِشبك الورق المعدِنى.
()	٤ - وَحدة قياس الكتل الكبيرة، وتُساوى تقريبًا كتلة لتر من الماء المُقطَّر.
(المنيا ۲۰۲۰) (۲۰۲۰)	٥ - وَحدة قياس الوزن.
()	٦ - أداة تُستخدم لقياس وزن الجسم.
()	٧ - أداة تُستخدم لقياس كتلة الجسم.
	﴾ ضغ علامة (✔) أو (X):
(أسيوط ٢٠٢٠) (	١ - تختلف كتلة الجسم من مكان إلى آخر.
(الدقهلية ۲۰۱۷) (	٢ - الوزن هو قوة جذَّب الأرض للجسم، وتؤثِّر هذه القوة دائمًا في اتِّجاه مركز الأرض.
(القليوبية ۲۰۱۸) ( )	٣ - وَحدة قياس الكتل الصغيرة الجرام.
( )	٤ - من العوامل التي يَتوقف عليها الوزن كتلة الجسم.
( )	$\circ$ - وزن الجسم على سطح القمر يُعادل $\frac{1}{7}$ وزنه على سطح الأرض.
( )	٦ - جسمٌ وزنه ٥٠ نيوتن على سطح الأرض تكون كتلته ٥٠ كجم.
( )	٧ - يقل وزن الجسم كلُّما زادت كتلته.
( )	٨ - وزن الشخص في مُنطاد أكبر من وزنه على سطح الأرض.
	هُ صوَّب ما تحته خط:
(القاهرة ۲۰۲۰)	١ - الوزن مقدارٌ ثابت لا يتغير بتغيُّر المكان.
(المنيا ٢٠٢٠)	
نيوتن.	٣ - إذا كانت كتلة جسم على سطح الأرض ٦ كجم، فإن وزنه على سطح القمر يكون ٦٠
	$\frac{1}{2}$ - كتلة الجسم على سطح القمر $\frac{1}{2}$ كتلته على سطح الأرض.
(الإسكندرية ٢٠٢٠)	
(شمال سيناء ٢٠١٩)	٦ - يُقاس الوزن بوَحدة الكيلوجرام.
(بنی سویف ۲۰۲۰)	· ٧ - قوة جذْب الأرض للجسم تُسمَّى الكُتلة.
	م - كلَّما زادت كتلة الكوكب قلَّ وزن الجسم الموجود عليه.

#### أكمل مُستخدِمًا الكلمات الأتية:

#### (أكبر - الميزان المعتاد - تتناقص - سُدس - الجرام)

- ١ كلُّما ابتعدنا عن كوكب الأرض ......... الجاذبية الأرضية.
- ٢ كلُّما زادت كتلة الجسم فإنه يحتاج إلى قوة .................. لتحريكه أو إيقافه.
- ٣ وزن الجسم على سطح القمر ...... وزن نفس الجسم على سطح الأرض.
  - ٤ يُستخدم ....... لتعيين كتلة الخضراوات والفاكهة.
    - ٥ تُستخدم وَحدة ....... لقياس الكتل الصغيرة.

#### صل ما في العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):

(ب)	(1)
أ ( ) وحدة قياس تكافئ كتلة لتر من الماء المُقطَّر	١ - الكُتلة
ب ( ) أداة قياس وزن الجسم	٢ - الكيلوجرام
ع ( ) أداة قياس كتلة المشغُولات الذهبية	٣ - الميزان الزنبركي
د ( ) كمية المادة التي يحتويها الجسم	٤ - الميزان الحسَّاس
📤 ( ) وحدة قياس تكافئ كتلة مِشبك الورق المعدِني	ع - الميران الحساس

#### ثانيًا: الأسئلة المقالية

#### مل لما يأتى:

- ١ يُستخدم الميزان ذو الكفتين لحساب كتلة الجسم.
- ٢ كتلة الجسم في الحالة الصلبة تساوى كتلته في الحالة السائلة.
- ٣ وزن الجسم على سطح القمر أقل من وزنه على سطح الأرض.
  - ٤ لا يُستخدم الميزان ذو الكفتين في تعيين وزن الجسم.
- ٥ وزن الشخص في منطاد مرتفع في الهواء أقل من وزنه على سطح الأرض.
  - ٦ كلما زادت كتلة الجسم زاد وزنه.
  - ٧ يختلف وزن أى جسم باختلاف الكوكب الموجود عليه.
  - ٨ كتلة الجسم لا تساوى وزنه.
    - ٩ قوة جاذبية القمر أقل من قوة جاذبية الأرض.

#### ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:

- ١ ابتعاد الجسم عن مركز كوكب الأرض. (البحيرة ٢٠١٧)
  - ٢ إذا قلَّت المسافة بين شخص داخل مُنطاد وبين سطح الأرض (بالنسبة للوزن).
    - ٣ تعيين كتلة جسم على سطح الأرض، ثم تعيين كتلته على سطح القمر.
- ٤ تعيين وزن جسم على سطح الأرض، ثم تعيين وزنه على سطح القمر. (الشرقية ٢٠١٧)

(الأقصر ٢٠١٦)

(الأقصر ٢٠١٦)

(سوهاج ۲۰۱۷- دمیاط ۲۰۱۷)

#### • اذكر وظيفة كلّ من:

٢ - الميزان الزُّنبرُكي (الشرقية ٢٠٢٠) ١ - الميزان ذي الكفُّتين (المنوفية ٢٠٢٠)

#### (۱۱) قارن بین:

- ١ الكُتلة والوزن، من حيث: (أداة القياس وَحدة القياس تأثير تغيُّر المكان).
  - ٢ النيوتن والكيلوجرام، من حيث التعريف.

#### (۱۲) مسائل متنوعة:

- أ إذا كانت كتلة جسم ما = ٣٠ كجم على سطح الأرض، فاحسُب:
- ٢ وزنه على سطح الأرض
- ١ كتلته على سطح القمر
- ب جسم وزنه على سطح الأرض ١٢٠ نيوتن، احسب:
- ٢ وزنه على سطح القمر
- ١ كتلته على سطح الأرض
- - ع جسم كتلته ٢٠٠٠ جرام على سطح الأرض، احسُب:
- ٣ وزنه على سطح القمر ٢ - وزنه على سطح الأرض
  - د جسم وزنه على سطح القمر ١٠٠ نيوتن، احسب:

۱ – كتلته على سطح القمر

١ - وزنه على سطح الأرض

- ٣ كتلته على سطح القمر
- ٢ كتلته على سطح الأرض
- ه قطعة من الصَّخر وُضِعت في إحدى كِفَّتي ميزان، وكان مجموع كتل الأثقال التي وُضعت في الكِفَّة الأخرى لكى تتزن الكِفَّتان يساوى ٣٠٠ جرام، أجب عما يأتى:

  - ١ ما هي كتلة قطعة الصَّخر؟ ٢ ما وزن قطعة الصَّخر؟
    - ٣ ما أثر تغيُّر المكان على كلِّ من كتلة ووزن قطعة الصَّخر؟

#### الاحظ الأجهزة، ثم أكمل الجدول التالى:







	 اسم الجهاز:
 	 يُستخدم فى:

### تدريبات الكتاب المدرسى



### على الوَحدة الأُولى

- اختر الإجابة الصحيحة:
- أ أداة قياس الوزن هي:
- (١) الميزان ذو الكفَّة الواحدة
- (٢) الميزان ذو الكِفَّتين
- (٣) الميزان الرقمى

- (٤) الميزان الزُّنبرُكي
  - ب جسم وزنه ۲۰ نیوتن علی سطح الأرض كتلته تساوی:
  - (۲) ۲ کجم

(۱) ۱۰ کجم

- - (1)

(۳) ۲۰۰ کجم

(٤) ۲۰ کجم

- \Upsilon أكمل العبارات التالية:
- - 🕶 الكُتلة مقدار ثابت لا يتأثر بتغيُّر .....
  - ح يتوقف وزن الجسم على .....
    - \Upsilon أكمل الجدول التالى:



- إذا كانت كتلة جسم = ۳۰ كجم على سطح الأرض، فاحسُب:
  - أ كتلته على سطح القمر
  - ب وزنه على سطح الأرض
  - ح وزنه على سطح القمر

# تدريبات سلاح التلميذ المتنوعة



## على الوحدة الأولى

## أولًا الأسئلة الموضوعية

## مجموعة (۱) أكمل:

0
١ - تُقاس الكُتلة بوَحدة بينما يُقاس الوزن بوَحدة
<ul> <li>٢ - العوامل التي يُتوقّف عليها الوزن وكتلة الكوكب الموجود عليه الجسم، و</li></ul>
٣ - وزن الجسم على سطح القمروزنه على سطح الأرض.
٤ - وزن الجسم على سطح الأرض يزداد بزيادة
٥ - كلما زادت كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم زادتالكوكب، وزادالجسم.
٦ - يتغيَّر الجسم بتغيُّر المكان، بينما الجسم لا تتغير بتغيُّر المكان.
٧ - جسم وزنه ٥٠ نيوتن على سطح الأرض تكون كتلته
<ul> <li>٨ - الوزن بالنيوتن = الكُتلة (كجم) ×</li></ul>
٩ - تُقاس الكُتلة بالميزان بينما يُقاس الوزن بالميزان
١٠ - إذا كانت كتلة جسم على سطح الأرض ٦ كجم، فإن كتلته على سطح القمر تكون
١١ – مقدار ما يحتويه الجسم من مادة هو
١٢ - إذا كان وزن جسم على سطح القمر ٦ نيوتن، فإن وزنه على سطح الأرض يساوى
١٣ - وزن شخص على سطح الأرض يكون وزنه في مُنطاد يُحلِّق في الهواء.
٢٤ - كتلة الجسم عند اتزان الكفتين تساوى مجموع الأثقال معلومة الكُتلة.
١٥ - قوة جذب الأرض للجسم تؤثر دائمًا في اتجاه
١٦ - تتوقُّف كتلة الجسم على كميةالتي يحتويها الجسم.
١٧ - يعتبر من وحدات قياس الكُتلة، وهو يكافئ كتلة لتر من الماء المُقطَّر.

### مجموعة (٢) اختر الإجابة الصحيحة:

(المنيا ٢٠٢٠) (الحجم - الكُتلة - الوزن - الطول)	١ - يُستخدم الميزان ذو الكِفَّتين في قياس
بم. (۱۰۰۰ – ۱۰۰۰ – ۱۰۰۰ )	۲ - النیوتن یُساوی تقریبًا وزن جسم کتلته
(٥ جرامات - ٥٠٠٠ جرام - ٥٠ جرامًا - ٥٠٠ جرام)	٣ - كتلة نصف لتر من الماء تُساوى:
(ذو الكِفَّتين - الرقْمي - الحسَّاس - الزُّنبرُكي)	٤ - أداة تُستخدم في قياس الوزن الميزان:
(1 · · · - 1 · · · - 1 · · · · - 1 · )	<ul> <li>٥ - الوزن بالنيوتن = الكتلة بالكيلوجرام ×</li> </ul>



```
٦ - إذا كان وزن الجسم على سطح الأرض ٦ نيوتن، فإن وزنه على سطح القمر يُساوى:
( أي نيوتن - ١ نيوتن - أي نيوتن - ٢ نيوتن )
(الطِّن - الجرام - الكيلوجرام - النيوتن)
                                                                                ٧ - وَحدة قياس الوزن:

    اذا كان وزن جسم على سطح الأرض يساوى ٢٠ نيوتن، فإن كتلته تُساوى:

(۲ کجم - ۲۰ کجم - ۲۰۰۰ کجم - ۲۰۰۰ کجم)
(الكثافة - الكُتلة - الوزن - الحجم)
                                                                    ٩ - قوة جذب الأرض للجسم تُسمَّى:
                                          ١٠ - وزن جسم كتلته ٤٠٠ جرام على سطح الأرض يُساوى تقريبًا:
(أسوان ۲۰۲۰)
(٤ نيوتن - ٤٠ نيوتن - ٤٠٠ نيوتن - ٤٠٠٠ نيوتن)
١١ - يختلف وزن الجسم باختلاف ......الكوكب الموجود عليه الجسم. (حجم - شكل - كتلة - كثافة)
 ١٢ - جسم وزنه ٢٠ نيوتن على سطح الأرض يكون وزنه في مُنطاد ساكن مُرتفع عن سطح الأرض .....نيوتن.
(YO - YI - YI - II)
                                                                ۱۳ - واحد نیوتن پُساوی وزن جسم کتلته:
(۱۰ جرامات - ۱۰۰ جرام - ۵۰۰ جرام - ۱۰۰۰ جرام)
(1 · · · · - 1 · - 1 · · - 1 · · · )
                                                              ١٤ - الكيلوجرام يُساوى ...... جرام.
                        ١٥ - إذا كان وزن جسم على سطح القمر ٦ نيوتن، فإن وزنه على سطح الأرض يُساوى:
(۲۰ نیوتن - ۳۲ نیوتن - ۳۲۰ نیوتن - ۳۲۰۰ نیوتن)
                       ١٦ - إذا كانت كتلة جسم على سطح الأرض ٦٠ كجم، فإن كتلته على سطح القمر تُساوى:
(۲۰ کجم - ۲ کجم - ۲۰۰ کجم - ۲۰۰۰ کجم)
(الكُتلة - الوزن - الجاذبية - الكثافة)
                                                         ١٧ - المقدار الثابت الذي لا يتغير بتغير المكان هو:
                          ١٨ - الكوكب الذي يكون وزن الجسم عليه يُساوى ٦ أمثال وزنه على القمر هو كوكب:
(الأرض - المرِّيخ - المُشترى - الزُّهرة)
                              ١٩ - جسم كتلته على سطح الأرض ٦٠ كجم، فإن وزنه على سطح القمر يُساوى:
(۲۰۰ نیوتن - ۱۰۰ نیوتن - ۲۰۰۰ نیوتن - ۱۰۰۰ نیوتن)
                                                          مجموعة (٣) مع علامة (٧) أو (x):
                                                    ١ - تزيد الكُتلة بزيادة كَمِّية المادة التي يحتويها الجسم.
( )
                                                          ٢ - وزن الجسم على الأرض يقل مع زيادة الكُتلة.
                                              ٣ - يُستخدم الميزان الحسَّاس لتقدير كتلة المَشغولات الذَّهبية.
                                                          ٤ – كتلة لتر من الماء المُقطّر تكافئ ١٠٠٠ جرام.
                                                             ٥ - يُستخدم الميزان الرقْمي في قياس الكُتلة.
                                                              ٦ - الوزن مقدار ثابت لا يتغير بتغيُّر المكان.
                                                   ٧ - الكُتلة هي قوة جذب الأرض للأجسام التي توجد عليها.
                                           ٨ - يزداد وزن الجسم كلما ابتعد عن مركز الكوكب الموجود عليه.
```

أ ٩ - الوَحدة المناسبة لتقدير كتلة المَشغولات الذَّهبية هي النيوتن.

( )	١٠ - وَحدة قياس الوزن هي النيوتن.
( )	١١ - الكيلوجرام والطُّن من وَحدات قياس الكُتلة.
( )	۱۲ - جسم وزنه ۸۰۰ نیوتن علی سطح الأرض تکون کتلته ۸۰ کجم.
( )	۱۲ – كتلة الجسم بالكيلوجرام = الوزن بالنيوتن × ۱۰
( )	١٤ - وزن الجسم على سطح القمر يُساوى ٦ أمثال وزنه على سطح الأرض.
( )	١٥ - جسم كتلته ٣ كجم على سطح القمر تكون كتلته ٣ كجم على سطح الأرض.
( )	١٦ - كلما زادت كتلة الجسم زادت القوة اللازمة لتحريكه أو إيقافه.
( )	١٧ - وزن شخص في مُنطاد يُحلِّق في الهواء يكون أقل من وزنه على سطح الأرض.
	جموعة (E) اكتب المصطلح العلمى:
()	١ - مقدار ما يحتويه الجسم من مادة.
()	٢ - جهاز يُستخدم في قياس كتلة الجسم.
()	<ul> <li>٣ - الجهاز المُستخدم في تعيين وزن الجسم.</li> </ul>
()	٤ - وَحدة قياس الكُتلة ويساوى تقريبًا كتلة مِشبك الورق المعدِنى.
()	<ul> <li>٥ - وَحدة قياس الكُتلة ويكافئ تقريبًا كتلة لتر من الماء المُقطَّر.</li> </ul>
()	٦ - قوة جذب الأرض للجسم.
()	٧ - وَحدة قياس الوزن ويكافئ وزن جسم كتلته ١٠٠ جرام.
()	<ul> <li>٨ - كوكب وزن الجسم عليه يعادل ٦ أمثال وزنه على القمر.</li> </ul>
()	٩ - مقدار ثابت لا يتغير بتغيُّر المكان.
()	١٠ - جسم فضائى، الجاذبية عليه تساوى $\frac{1}{7}$ الجاذبية على كوكب الأرض.
()	١١ – الأداة المُناسبة لتعيين كتلة سلسلة من الذَّهب.
()	١٢ - الاتجاه الذي يؤثر فيه وزن الجسم.

### مجموعة (٥) صل ما في العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):

(ب)	(1)
أ ( ) يُستخدم في تقدير وزن الجسم	١ - الميزان ذو الكفتين
ب ( ) يُستخدم في تعيين كتل الأجسام	۲ – الميزان الزنبركى
ج ( ) لا تتغير بتغيُّر المكان	٣ - النيوتن
د ( ) وَحدة قياس الوزن	٤ - الكُتلة
🕳 ( ) قوة جذْب الأرض للجسم	اء - الكللة





(ب)		(1)	- ١
) یکافئ وزن جسم کتلته ۱۰۰ جرام	) 1	١ - الكيلوجرام	
) قوة جذَّب الأرض للجسم	ب (	٢ - الجرام	
) يكافئ تقريبًا كتلة لتر من الماء المُقطِّر	) &	٣ - النيوتن	
) يكافئ تقريبًا كتلة مِشبك الورق المعدِني	) 🕠	٤ – الوزن	
) مقدار ما يحتويه الجسم من مادة	) 📤		

### مؤب ما تحته خط:

#### مجموعة (٦)

- ١ كتلة الجسم على سطح القمر سُدس كتلته على سطح الأرض.
  - ٢ قوة الجاذبية الأرضية تتناقص كلّما اقتربنا من مركز الأرض.
- ٣ الكيلوجرام يساوى ١٠٠ جرام، وهو يكافئ كتلة لتر من الماء المُقطَّر.
  - ٤ يعتبر النيوتن من وحدات قياس الكتلة.
    - الكُتلة مقدار متغيّر بتغيّر المكان.
  - ٦ قوة جاذبية القمر أكبر من قوة جاذبية الأرض.
  - ٧ إذا كانت كتلة الطفل ١٠ كجم، فإن وزنه ١٠٠٠ نيوتن.
    - ٨ يُستخدم الميزان الرقمي في تقدير وزن الجسم.
      - ٩ الكُتلة هي قوة جذب الأرض للجسم.
    - ١٠ يمكن تعيين وزن الجسم بالميزان ذي الكِفّتين.
- ١١ جسم كتلته على سطح الأرض ٤ كيلوجرامات تكون كتلته على سطح القمر ٢٠٠ كيلوجرام.
  - ١٢ وزن الجسم على سطح الأرض أ وزنه على سطح القمر.
  - ١٢ يزداد وزن شخص موجود في مُنطاد مرتفع عن سطح الأرض.
  - ١٤ الجسم الذي وزنه على سطح القمر ٦٠ نيوتن يكون وزنه على سطح الأرض ٦٠٠ نيوتن.
    - ١٥ النيوتن يُساوى وزن جسم كتلته ١٠ جرامات.
    - ١٦ مِقدار ما يحتويه الجسم من مادة يُسمَّى الوزن.
      - ١٧- يعتبر الجرام من وحدات قياس الوزن.
    - ١٨-جسم وزنه على سطح الأرض ٦٠ نيوتن يكون وزنه على سطح القمر ٢٠ نيوتن.
      - ١٩ النيوتن وحدة تكافئ كتلة مشبك الورق المعدنى.

(الغربية ٢٠٢٠)

## الأسئلة المقالية

## לוינו

- مجموعة (٧) علل لما يأتى: ¸
- ١ يُستخدم الميزان ذو الكفَّتين لتقدير كتلة الجسم.
  - ٢ دائمًا وزن الجسم أكبر من كتلته عدديًا.
- ٣ قوة جذب القمر للأجسام أقل من قوة جذب الأرض للأجسام.
  - لا يُستخدم الميزان ذو الكِفَّتين في تعيين وزن الجسم.
- ٥ وزن الجسم على سطح الأرض يُساوى ٦ أمثال وزن الجسم على سطح القمر.
  - ٦ كتلة جسم على سطح الأرض تُساوى كتلته على سطح القمر.
  - ٧ وزن الشخص في مُنطاد مرتفع في الهواء أقل من وزنه على سطح الأرض.
    - ٨ تسقط الأجسام دائمًا تجاه الأرض.
    - ٩ وزن الجسم يختلف باختلاف كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم.
      - ١٠ يتمدَّد السلك الزُّنبرُكي عند تعليق جسم به.

#### مجموعة (٨) 🖊 ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:

- ١ تعيين كتلة رائد فضاء على سطح الأرض، ثم تعيينها داخل سفينة الفضاء بعيدًا عن سطح الأرض.
  - ٢ ارتفاع مُنطاد بداخله شخص ما بعيدًا عن سطح الأرض بالنسبة لكتلته ووزنه.
    - ٣ انعدام جاذبية الأرض.
    - ٤ زادت كتلة الكوكب بالنسبة للأجسام الموجودة عليه.

(البحيرة ٢٠٢٠)

#### مجموعة (٩) اذكر أهمية (وظيفة) واحدة لكلِّ مما يلى:

٢ - الميزان الزُّنبرُكي

١ - الميزان الحسَّاس

#### مجموعة (١٠) مسائل متنوعة:

- ١ جسم كتلته على سطح الأرض ١٨٠ كيلوجرامًا، احسب:
- أ وزنه على سطح الأرض ب وزنه على سطح القمر
  - ٢ جسم وزنه على سطح القمر ٦٠٠ نيوتن، احسب:
- ح كتلته على سطح القمر أ وزنه على سطح الأرض بك كتلته على سطح الأرض
  - ٣ جسم كتلته على سطح الأرض ١٢٠ كيلوجرامًا، احسب وزنه على سطح القمر.
    - ٤ جسم وزنه على سطح القمر ٣٦٠ نيوتن، احسب وزنه على سطح الأرض.
    - ٥ جسم وزنه على سطح الأرض ١٠٠ نيوتن، احسب كتلته على سطح الأرض.



ما المقصود بكلِّ من؟:

مجموعة (۱۱)

٥ - الجرام

٤ - الكيلوجرام

٣ - النيوتن

٢ - الوزن

١ - الكُتلة

#### مجموعة (۱۲) قارن بين:

- ١ الكتلة والوزن، من حيث (التعريف ووَحدات القياس).
  - ٢ الكيلوجرام والجرام، من حيث التعريف.

#### مجموعة (١٣)

انظر إلى الأجهزة التالية، ثم أجب:



(1)



١- أي من هذه الأجهزة يستخدم في قياس؟:

أ الوزن

ب الكتل الكبيرة

٢- ما هي وحدة القياس المستخدمة عند القياس بالجهاز رقم (٢)؟



### مجموعة (١٤) نمّ مهاراتك:

١- لديك مجموعة من الأجسام، احسب وزنها على سطح الأرض ووزنها على سطح القمر، ثم دوِّن النتائج في الجدول.

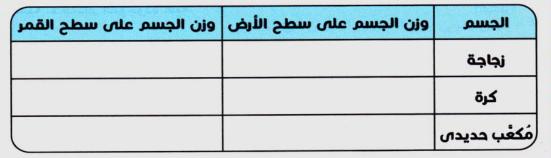




(٣)

ح الكتل الصغيرة





٢- استقَلُّ شخص مُنطادًا، وتمَّ رصد حركته على ارتفاعين مختلفين، كما في الشكلين (أ، ب).

قارن بين كتلته ووزنه في الحالتين (مع تفسير إجابتك).

	۷۰ مترًا
س کل ب	شكل أ

# اختبارات سلاح التلميذ

على الوَحدة الأُولى





PE	و علماً بلمان الرباح المحالية
	لختبار الأول
	اً أكمل:
	١ - تتوقفعلى مقدار ما يحتويه الجسم من مادة.
•	٢ - وزن الجسم على سطح القمر يساوى وزنه على سطح الأرض
	٣ - كتلة لتر من الماء المُقطَّر تساوى جرام.
	٤ - كلما زادت الجسم، فإنها تحتاج إلى قوة لتحريكه.
	🌩 جسم وزنه ۱۲۰ نیوتن علی سطح الأرض، احسُب:
	١ - كتلته على سطح الأرض ٢ - وزنه على سطح القمر
	الجابة الصحيحة:
لأرض تساوى:	١ – إذا كانت كتلة جسم على سطح القمر ١٠ كجم، فإن كتلته على سطح ا
- ۱۰ نیوتن - ۲۰ کجم - ۲۰ نیوتن)	(۱۰ کجم
الجسم - وزن الجسم - كثافة الجسم)	٢ - يُستخدم الميزان الزنبركي في تعيين: (حجم الجسم - كتلة
(.,1-11)	٣ - النيوتن يساوى تقريبًا وزن جسم كتلته جم.
أقل من - أكبر من - ضعف - يُساوى)	٤ - وزن شخص في البالونوزنه على سطح الأرض.
	ب ماذا يحدث إذا؟:
	١ - ابتعد الجسم عن مركز الكوكب.
	٢ – حملت شيئًا في يدك ثم تركته.
	1 اكتب المصطلح العلمى:
()	١ - مِقدار ما يحتويه الجسم من مادة.
()	٢ - وَحدة قياس الكُتلة، ويكافئ كتلة لتر من الماء المُقطَّر.
()	٣ - قوة جذَّب الأرض للجسم.
()	٤ – وَحدة قياس وزن الجسم.
	ب قارن بین:
	<ul> <li>الميزان ذى المُؤشِّر والميزان الحسَّاس، من حيث الاستخدام.</li> </ul>
•	ا (أ) صوَّب ما تحته خط:
٢ - الطُّن = <u>١٠٠</u> كجم.	<ul> <li>١ - جسم وزنه ٣٠ نيوتن على سطح الأرض تكون كتلته ٣٠ كجم.</li> </ul>
ح الأرض ٥٠ نيوتن.	٣ - إذا كان وزن جسم على سطح القمر ٣٠٠ نيوتن، يكون وزنه على سط
	٤ - تقاس كتلة المشغُولات الذهبيَّة بالميزان ذي المُؤشِّر.
7	😛 علل لما يأتى:
ه عدديًّا.	<ul> <li>١ - الكُتلة لا تتغير من مكان إلى آخر.</li> <li>٢ - وزن الجسم لا يُساوى كتلتا</li> </ul>



		تبار الثانى	الاخ
		اً أكمل:	
	كب الموجود عليه الحسم.	١- يتوقفعلى كتلة الكور	
	ل وزنه على سطح القمر.		
		٣- كتلة مشبك الورق المعدنى تس	
	<i>™</i>	. ٤- الوحدة المناسبة لتقدير كتلة	
1		🌪 إذا كانت كتلة جسم = ٦ كج	
	٢- وزنه على سطح	١- وزنه على سطح الأرض	
j ,	,	أ اختر الإجابة الصحيحة:	T
(تساوى – ضعف – سدس – ستة أمثال)	كتلته على سطح الأرض.		
ر (الحجم – الشكل – الكتلة – الوزن)		. ، مى ت ٢ - قوة جذب الأرض للجسم تسه	
	ح ٦ نيوتن يكون وزنه على سطح الأرض	57	
(1-117-1)			
(الحجم – الكتلة – الطول – الوزن)	في قياس	٤- يُستخدم الميزان ذو الكفتين	
		🗨 ماذا يحدث إذا؟:	
	ما بعيدًا عن سطح الأرض.	۱- ارتفع منطاد بداخله شخص	
	,	٢- انعدمت جاذبية الأرض.	
		i) اكتب المصطلح العلمى:	4
()	مادة.	١ - مقدار ما يحتويه الجسم من	
()		٢ - وحدة تكافئ كتلة لتر من الم	
()		٣ - وحدة قياس وزن الجسم.	
()	فاتم من الذهب.	٤ - الأداة المناسبة لتعيين كتلة خ	
1		🍳 علل لما يأتى:	
بركى عند تعليق جسم به.	٢- يتمدد سلك الميزان الزن	١- الكتلة لا تتغير بتغير المكان.	
		🚺 صوب ما تحته خط:	(1
		۱ – الکیلوجرام = ۱۰ کجم	
( )	قياس وزن الجسم.	<ul> <li>٢- يستخدم الميزان الرقمي في</li> </ul>	
	تلته ۱۰ جرامات.	۲ - النيوتن يساوى وزن جسم ك	
	وة جاذبية القمر.	<ul> <li>3 - قوة جاذبية الأرض أقل من ق</li> </ul>	
	ك، ثم أجب:	😛 انظر إلى الشكل الذى أماما	
س:	٢ – تُستخدم هذه الأداة في قيا	١ - ما اسم هذا الشكل؟	



# الطَّاقة الحراريَّة

## هداف الوّحدة 🍏

#### فى نهاية هذه الوحدة ينبغى أن يكون التلميذ قادرًا على أن:

- 🕦 يُجرى تجارب بسيطة لتحديد بعض المواد جيدة التوصيل والمواد رديئة التوصيل للحرارة.
  - 🕥 يُجرى تجارب توضِّح اختلاف درجة توصيل المعادن المختلفة للحرارة.
    - 😙 يُحدِّد استخدامات المواد الموصلة ورديئة التوصيل للحرارة.
  - 2 يُقارن بين الترمومتر الطِّبي والمِئوى، من حيث الاستخدام والتَّركيب.





# توصيل الحرارة

#### أهداف الدرس:

فى نهاية الدرس ينبغى أن يكون التلميذ قادرًا على أن:

- 🕦 يُجرى تجارب بسيطة لتحديد بعض المواد جيدة التوصيل، والمواد رديئة التوصيل للحرارة.
  - 🕜 يُجرى تجارب توضح اختلاف درجة توصيل المعادن المختلفة للحرارة.
    - ن يُحدِّد استخدامات المواد المُوصِّلة ورديئة التوصيل للحرارة.

#### مفاهيم الدرس:

- 🕦 الحرارة
- 🕜 المواد جيِّدة التَّوصِيل للحرارة
- 🕜 درجة الحرارة
- 😉 المواد رديئة التُّوصِيل للحرارة



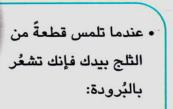
# مُقدِّمة المُ

الطَّاقة الحرارية من أهم أنواع الطاقات التي عرفها الإنسان، واستخدمها في حياته اليومية، وتُعتبر الشمس أهم مصدر للطاقة الحرارية على وجه الأرض، وتتعدُّد استخدامات الطاقة الحرارية في حياتنا، حيث إننا نستخدمها في مجالات شتى ومن أمثلتها:



#### 🜈 ما المقصود بالحرارة؟

• عندما تمسك كوب الشاى السَّاخن بيدك فإنك تشعُر بالسُّخونة؛ بسبب انتقال الحرارة من كوب الشاى (الأعلى في درجة الحرارة) إلى يدٍك (الأقل في درجة الحرارة).



بسبب انتقال الحرارة

من يدِك (الأعلى في درجة الحرارة) إلى قطعة الثُّلج (الأقل في درجة الحرارة).

• مما سبق يُمكننا أن نستنتج أن:

## الحرارة

صُورةٌ من صُور الطَّاقة، تنتقل من الجسم الأعلى في درجة الحرارة إلى الجسمِ الأقل في درجة الحرارة.

- إذًا فالحرارة طاقة، تنتقل من جسم لآخر، بشرط اختلاف درجة الحرارة بين الجسمين (أي من الأعلى إلى الأقل).
- لكى نستطيع وصف حالة الجسم إذا كان ساخنًا أو باردًا نستخدم مُصطلح درجة الحرارة.



الجسمان منفصلان

الجسمان متلامسان

انتقال الحرارة من

ساخن إلى بارد

#### درجة الحرارة

مؤشِّر يُساعدنا على التَّعبير عن مدى سُخونة أو بُرودة أيُّ جسم.

• إذا تلامس جسمان لهما نفس درجة الحرارة، لا تنتقل الحرارة بينهما. لاحظ • تُستخدم أجهزة خاصة لقياس درجات الحرارة تُسمَّى الترمومترات.



(أ ، ب) جسمان معدِنيَّان، درجة حرارة كلِّ منهما على الترتيب ٥٠ ، ١٠٠ درجة سيليزية.

عند حدوث تلامس بينهما نجد أن الحرارة تنتقل من الجسم ..................... إلى الجسم ...

## 📠 اختلاف المواد فى توصيلها للحرارة

• تختلف المواد من حولنا في توصيلها للحرارة: فهناك مواد جيِّدة التوصيل للحرارة، وأخرى رديئة التوصيل للحرارة، ويمكن توضيح ذلك من خلال إجراء النَّشاط التالى:



#### اختلاف المواد فى توصيلها للحرارة



الله وات: (٤) سِيقان من مواد مختلفة (ألومنيوم - حديد - خشب - بلاستيك) متساوية تقريبًا في الطول والسُّمك - مَوقد - حامل - كأس بها ماء - لهب

الملاحظة	الشكل التوضيحى	خطوات العمل
<ul> <li>نشعر بالحرارة عند الإمساك بساق الألومنيوم وساق الحديد.</li> <li>لا نشعر بالحرارة عند الإمساك بساق الخشب وساق البلاستيك.</li> </ul>	عدید الومنیوم بلاستیك خشب خشب ماء ماء حامل موقد	ضعْ كأس الماء على الحامل فوق اللهب حتَّى يسخُن الماء. ضعِ السِّيقان الأربعة فى الماء السَّاخن. السَّاخن. أمسك ساق الألومنيوم، ثم ساق الحديد من طرفهما. كرِّر الخطوة رقم (٣) مع الساقين الأخريين (البلاستيك - الخشب). دوِّن ملاحظاتك.

- تختلف المواد فيما بينها في توصيلها للحرارة.
- فتُوجد مواد جيِّدة التوصيل للحرارة (موصِّلة للحرارة) كالألومنيوم والحديد، ومواد أخرى رديئة التوصيل للحرارة (عازلة للحرارة) كالخشب والبلاستيك.



#### مما سبق نستنتج أنه يمكن تقسيم المواد، من حيث توصيلها للحرارة إلى نُوعين:

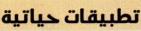
#### مواد جيِّدة التوصِيل للحرارة (مُوصِّلة للحرارة)

#### مواد رديئة التوصِيل للحرارة (عازلة للحرارة)

مواد تسمح بسريان (مُرور) الحرارة خلالها أمثلة: المعادن (النَّحاس - الألومنيوم - الحديد - الزِّئيق)

مواد لا تسمح بسريان (مُرور) الحرارة خلالها أمثلة: (الخشب - الزُّجاج - البلاستيك - الهَواء - الورَق)







استخدامات الهواء فى صناعة النُّوافذ الزُّجاجية العَّازلة للحرارة، وترموس الشاس:

يُعَد الهواء مادة رديئة التوصيل للحرارة؛ لذا يُستخدم في صناعة النُّوافذ الزجاجية العازلة للحرارة، حيث تتكون النافذة من لُوحين من الزُّجاج بينهما فراغ به هواء، ويعمل ذلك على عدم وصول الحرارة إلى داخل المنزل صيفًا، وعدم تسرُّبها إلى خارج المنزل شتاءً. وتُطبَّق هذه الفكرة أيضًا على ترموس الشاي؛ لحفظ السوائل ساخنة لأطول فترة مُمكنة.



النُّوافذ في البلدان الباردة من لَوحين من الزُّجاج، بينهما فراغ به هواء.

كأن الهواء ردىء التوصيل للحرارة، فيعمل على عدم وصول الحرارة إلى داخل المنزل صيفًا، وعدم تسرُّبها إلى خارج المنزل شتاءً؛ فيُحافظ على دفء المنزل.



#### يُك يُصنَع ترموس الشاى من طبقتين عازلتين، بينهما فَراغ به هواء.

كأن الهواء ردىء التوصيل للحرارة؛ مما يعمل على احتفاظ الترموس بدرجة حرارة السائل الموجود بداخله لفترة طويلة.







• تعلَّمنا مما سبق أن المعادِن من المواد جيِّدة التوصيل للحرارة، ولكن:

هل كل المعادِن توصِّل الحرارة بنفس الدرجة أم لا؟ لمعرفة ذلك نُجرى النشاط التالى:

## المعادن واختلاف درجة توصيلها للحرارة

الله وات: حاملان معدِنيًّان - (٣) سِيقان معدِنيَّة من معادن مختلفة (نُحاس - ألومنيوم - حديد) متساوية تقريبًا في الطول والسُّمك - شمع برافين - دبَابيس مكتب - مَوقد - ساعة إيقاف

# الشكل التوضيحي الملاحظة التبادة التبا

فم بصَهر بعضٍ من شمع البرافين، وضعْ بضع نقاط من الشَّمع المُنصهِر على طرف كل ساق معدِنيَّة من السِّيقان الثلاثة.

خطوات العمل

- ثبت فى الشمع المُنصهِر على طرف كل
   ساق دبوسَ مكتب، وذلك قبل أن يتجمَّد
   الشمع المُنصهر.
- شعِ السِّيقان الثلاثة على الحامِلَين المعدِنيين كما هو موضَّح بالشكل.
- ﴿ ضعْ أطراف السِّيقان التي لا تحتوى على شمع البرافين فوق مصدر اللهب.
- ابدأ بحساب الزَّمن اللازم لسُقوط دبَابيس المَكتب من كلِّ ساقٍ باستخدام ساعة الإيقاف.
  - 🗘 دوِّن النتائج التي حصَلت عليها.

#### الاستنتاج

- تختلف المعادِن في درجة توصِيلها للحرارة.
- النَّحاس يُوصِّل الحرارة أسرع من الألومنيوم والحديد.
  - الألومنيوم يُوصِّل الحرارة أسرع من الحديد.



#### قضايا حياتية

#### كيفية استخدام المعادن في صناعة قُضبان السِّكك الحديديَّة:

- تتمدَّد المعادِن وتزداد في الحجم نتيجة سَريان الحرارة بداخلِها؛ ممًّا يُسبِّب مشاكل في قُضبان السِّكك الحديدية المصنُوعة منَ الحديد.
- لذلك يترك المهندسون مسافاتِ محسُوبة بين قُضبان القِطارات، لكي لا يحدث التواءُ للقُضبان عند تمدُّدها صيفًا، والذي قد يتسبَّب في وقوع حوادث للقطارات.



<b>ال : المنافقة</b>	ш,

#### ترك مسَافات محسُوبة بين قُضبان السِّكك الحديدية.

جتى لا يحدث التواء للقضبان الحديدية عند تمدُّدها صيفًا؛ مما يؤدى إلى وقوع حوادث للقِطارات.

00		
	تبر نفسك (مخر واجب)	ك

		اختر الإجابة الصّحيحة:
		🚺 أيٌّ من المواد التالية لا يسمح بسَريان الحرارة خلاله؟:
		أ - الزِّئبق ب - الحديد ج - الزُّجاج د - النُّحاس
		🕜 تعتمد فكرة النوافذ الزُّجاجية العازلة للحرارة على أن:
		أ - الألومنيوم مُوصِّل جيِّد للحرارة ب - الهواء ردىء التوصيل للحرارة
		ج - الماء ردىء التوصيل للحرارة د - الحديد مُوصِّل جيِّد للحرارة
		- ضع علامة (√) أو (X):
(	)	🚺 الألومنيوم أسرع المعادِن في توصِيل الحرارة.
(	)	🕜 يُستخدم الهواء بين الطبقتين العازلتين في ترموس الشاي.
(	)	😙 تختلف المواد فيما بينها في درجة توصِيل الحرارة.

نمى:	العا	لح	لمصط	کتب ا	- 5

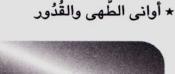
()	<ul> <li>طاقة تنتقل من الجسم الأعلى فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى درجة الحرارة.</li> </ul>
(	<ul> <li>المؤشّر الذي يُساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو بُرودة أيّ جسم.</li> </ul>
(	😙 المواد التى تسمح بسَريان الحرارة خلالها.
()	<ul><li>المواد التى لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.</li></ul>



#### استخدامات المواد المُوصِّلة (جيدة التوصيل) ورديئة التوصيل للحرارة

#### المواد جيِّدة التوصيل للحرارة

- يُستخدم الألومنيوم والصُّلب المقاوم للصَّدأ في صناعة:
- \* الغلَّايات المُستخدمة في المنازل والمصانع









الله المعادم الألومنيوم والصُّلب المقاوم للصدأ في صناعة أوانِي الطَّهي. ج لأنها مواد جيِّدة التوصِيل للحرارة.

المواد رديئة التوصيل للحرارة

يُستخدم البلاستيك والخشب في صناعة: يُستخدم البلاستيك في صناعة: - مَقابِض أوانِي الطُّهي والقُدُور والغلَّايات. - مِقبض المِكواة الكهربية.

- أدوات تحضير وغَرْف الطّعام.

تُستخدم الأغطية الثقيلة والملابس الصوفية الثّقيلة في الحفاظ على درجة حرارة الجسم وعدم الشعور بالبرودة في الشتاء.







علل ؟ كُستخدم البلاستيك والخشب في صناعة مقابِض أواني الطهي والقدور والغلَّايات. ج لأنها مواد رديئة التوصِيل للحرارة.



تُستخدم الأغطية الثَّقيلة والملابس الصُّوفية الثقيلة في فصل الشتاء.

للحِفاظ على درجة حرارة الجسم، وعَدم الشعُور بالبُرودة.



لخص الدرس

#### توصيل الحرارة

صُورة من صُور الطَّاقة، تنتقِل من الجسم الأعلى في درجة الحرارة إلى الجسم الأقل في درجة الحرارة.

الحرارة

#### مؤشِّر يُساعدنا على التَّعبير عن مَدى سُخونة أو بُرودة أيِّ جسم.

#### درجة الحرارة

- تُقاس درجة الحرارة بالترمومترات.
- بعض المواد جيِّدة التوصيل للحرارة، وبعضها ردِيئة التوصيل للحرارة.
- جميع المعادِن توصِّل الحرارة، ولكن تختلف في درجة توصيلها للحرارة.
  - النُّحاس أسرع المعادِن توصيلًا للحرارة.

#### • التَّطبيقات والقضايا الحياتيَّة للحرارة:

- تُصنع النَّوافذ الزُّجاجية في البِلدان الباردة من لوحين من الزُّجاج بينهما فراغ به هواء (ردىء التوصيل للحرارة) ليعمل على عدم وصول الحرارة إلى داخل المنزل صيفًا، وعدم تسرُّبها إلى خارج المنزل شتاء.
- يُصنع ترموس الشاى من طبقتين عازلتين بينهما فراغ به هواء (ردىء التوصيل للحرارة) لحفظ السوائل ساخنة لأطول فترة ممكنة.
- تركُ مسافات محسُوبة بين قُضبان السِّكك الحديدية حتى لا يحدث التواء للقضبان الحديدية عند تمددها صيفًا،

#### مُقارِنة بين المواد جيِّدة التوصِيل، ورديئة التوصِيل للحرارة

المواد رديئة التوصيل للحرارة	المواد جيْدة التوصِيل للحرارة	
مواد لا تسمح بسريان الحرارة خلالها.	مواد تسمح بسَريان الحرارة خلالها.	التعريف
البلاستيك - الخشب - الزجاج - الورق - الهواء - الصُّوف	الألومنيوم - الحديد - النُّحاس - الزُّئبق	أمثلة
صناعـة مقابِض أوانى الطَّهى والقُدُور والغلَّايات     صناعة أدوات تحضير وغَرْف الطعام     صناعة مِقبض المِكواة الكهربية     الملابس الصُّوفية الثقيلة والأغطية الثَّقيلة التى تُستخدم فى التدفئة فى فصل الشتاء	صناعة أوانى الطَّهى والقُدُور والغلَّايات	الاستخدامات

## تدريبات الكتاب المدرسى



## على الدرس الأول

	تالية:	أكمل العبارات ال
	التوصِيل للحرارة.	
	يُوصِّل الحرارة أسرع من الألومنيوم.	
i de la company de la comp La company de la company de	ة التوصيل الحراري و	
	ت المواد جيِّدة التوصيل للحرارة و	
	بئة التوصيل الحرارى	
	ت المواد رديئة التوصيل للحرارة و	
لصحيحة:	أو (X) أمام كل عبارة، مع تصحيح العبارات غير ا	ضع علامة (٧)
( )	جيِّدة التوصيل للحرارة.	1 جميع المواد -
ب من المواد جيِّدة التوصيل للحرارة الخشب.		
ع تُصنع أوانِي الطَّهي والغلَّايات من البلاستيك.		
و تُصنع مقابِض أوانِي الطَّهي والقُدُور من النُّحاس.		
( )	ئة التوصِيل للحرارة الألومنيوم.	📤 من المواد ردي
*	لعلمى:	اكتب المفهوم ا
()	مرور الحرارة خلالها.	<ol> <li>مواد تسمح به</li> </ol>
()	بمرور الحرارة خلالها.	🕶 مواد لا تسمح
		قارن بین:
	صيل للحرارة، والمواد رديئة التوصِيل للحرارة.	- المواد جيِّدة التو
المواد رديئة التوصيل للحرارة	المواد جيدة التوصيل للحرارة	وجه المقارنة
		التعريف
		الأمثلة



الاستخدام

#### مُجاب عنها بنهاية الكتاب

## تدريبات سلاح التلميذ المتنوعة

## على الدرس الأول



#### أولًا: الأسئلة الموضوعية

كمل العبارات الأتية:	i Ç
١ – الحرارة هي صُورة من صُورِ	
٢ - درجة الحرارة عبارة عن مؤشّر يساعدنا على التعبير عن مدى أو أيّ جسم.(السويس ٢٠١٩)	· - 1
٢ - تنتقل الحرارة من الجسم في درجة الحرارة إلى الجسم في درجة الحرارة. (الجيزة ٢٠٢٠)	11
٤ - المواد لا تسمح بسَريان الحرارة خلالها.	.
٥ - تُصنع أوانِي الطُّهي من وتُصنع المقابِض من	, }
٦ – من أمثلة المواد رديئة التوصِيل للحرارة و و الشرقية ٢٠٢٠)	. ;
٧ - تُستخدم الحرارة في صناعة و و	100
<ul> <li>٨ - يوصّل الحرارة أسرع من الألومنيوم.</li> </ul>	10
٩ - تُستخدم المواد رديئة التوصِيل للحرارة في صناعة و	
ختر الإجابة الصحيحة:	ı
١ - كلُّ مما يأتى من المواد جيِّدة التوصِيل للحرارة، ما عدا:	
(السويس ٢٠١٩) (الحديد والألومنيوم - الزُّجاج والخشب - الألومنيوم والنُّحاس - الزِّئبق والحديد)	
٢ - أسرع المعادِن في توصِيل الحرارة: (المنيا ٢٠٢٠) (الحديد - الألومنيوم - النُّحاس - الرَّصاص)	
٣ - يُستخدم في صناعة مِقبض المِكواة الكهربية: (الحديد - النُّحاس - البلاستيك - الألومنيوم)	.
٤ - من المواد جيِّدة التوصيل للحرارة: (الدقهلية ٢٠٢٠) (الزُّجاج - الهواء - الخشب - الزِّئبق)	
٥ - مؤشِّر يساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو بُرودة أيِّ جسم هو: (الكتلة - الحرارة - درجة الحرارة - الوزن)	
٦ – عند تسخين المعادن فإنها:	
(تتمدَّد وتزيد في الحجم - تتمدَّد وتقل في الحجم - تنكمش وتزيد في الحجم - لا تتأثَّر)	
٧ - تُستخدم الملابس الصُّوفية الثقيلة للمحافظة على: (حرارة الجسم - دِفء الجو - بُرودة الجسم - بُرودة الجو)	
<ul> <li>٨ - تنتقل الحرارة من الجسم: (البارد إلى السَّاخن - السَّاخن إلى البارد - البارد فقط - البارد والسَّاخن )</li> </ul>	
اكتب المصطلح العلمى:	ľ
١ - صُورة من صُور الطَّاقة تنتقل من الجسم الأعلى في درجة الحرارة إلى الجسم الأقل في	i i
درجة الحرارة.	
٢ - مؤشِّر يساعدنا على التَّعبير عن مدى سُخونة أو بُرودة أيِّ جسم. (البحيرة ٢٠٢٠) (	
٣ - مواد تسمح بسَريان الحرارة خلالها.	

(أسيوط ٢٠٢٠) (	ا.	٤ - مواد لا تسمح بسَريان الحرارة خلال
()		٥ - أسرع المعادِن في توصِيل الحرارة.
(قنا ۲۰۲۰) (قنا	دم في صُنع أوانِي الطَّهي.	٦ - عُنصر جيِّد التوصيل للحرارة، يُستخ
		ضع علامة (﴿) أو (X):
( )		١ - تُصنع أوانِي الطُّهي من البلاستيك.
( )	ارة.	٢ - الهواء من المواد جيِّدة التوصِيل للحر
(مطروح ۲۰۱۹) ( )		٣ - تنتقل الحرارة من الجسم البارد إلى
( )	_	٤ - من المواد رديئة التوصِيل للحرارة اا
( )		٥ - الألومنيوم يوصِّل الحرارة أسرع من
(المنيا ٢٠١٧) (		٦ - الزِّئبق جيِّد التوصيل للحرارة.
( )	حديدية حتى لا يحدث لها التواء عند تمدُّدها.	
( )		٨ - تُستخدم الأغطية الثقيلة والملابس اا
		صوِّب ما تحته خط:
	ات المُستخدمة في المنازل والمصانع.	١ - يُستخدم البلاستيك في صناعة الغلَّاي
(الغربية ٢٠١٧)		" ١ - ١
(السويس ۲۰۲۰)	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	٣ - المعادِن المختلفة تنقل الحرارة بدر-
(كفر الشيخ ٢٠٢٠)		٤ - يُعتبر الحديد أسرع المعادِن توصيلًا
<u>C</u>	•	<ul> <li>٥ - عند سَريان الحرارة خلال المعادن ف</li> </ul>
		<ul> <li>تُصنع أوانِي الطَّهي من البلاستيك، بـ</li> </ul>
		٧ - النّحاس من المواد التي لا تسمح بمر
<i>/</i> ₩	وصیل انجراره ساریا:	رتُب المواد التالية من حيث سرعة ت
		(الألومنيوم - الحديد - النَّحاس)
	س العمود (أ):	اختر من العمود (ب) ما يناسب ما ذ
	(ب)	(1)
	أ ( ) مواد لا تسمح بسريان الحرارة خلالها	١ - درجة الحرارة
1	<ul> <li>ب ( ) مؤشر يساعدنا على التعبير عن مدى سا</li> </ul>	
الحسم الأعلى في درجة	ح ( ) صورة من صُور الطَّاقة تنتقل من	٣ - المواد الموصلة للحرارة

( <del>,</del>	(1)
أ ( ) مواد لا تسمح بسريان الحرارة خلالها	١ - درجة الحرارة
ب ( ) مؤشِّر يساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو بُرودة الجسم	٢ - الحرارة
ح ( ) صورة من صور الطَّاقة تنتقل من الجسم الأعلى في درجة	٣ - المواد الموصلة للحرارة
الحرارة إلى الجسم الأقل في درجة الحرارة	٤ - المواد رديئة التوصيل
د ( ) مواد تسمح بسريان الحرارة خلالها	للحرارة
هـ ( ) تُستخدم في قياس درجة الحرارة	

6

	(ب)	(1)	ب
	<ul> <li>ا يُستخدم في صناعة أوانِي الطَّهي والغلَّايات</li> </ul>	١ - النُّحاس	
20	<ul> <li>ب ( ) يُستخدم في صناعة مقابض أواني الطَّهي</li> <li>و ( ) أسرع المعادن توصيلًا للحرارة</li> </ul>		
•	<ul> <li>ا يُصنع من لوحين زجاجيين بينهما فراغ به هواء</li> </ul>		

#### ثانيًا: الأسئلة المقالية

#### علل لما يأتى:

- ١٠ ضرورة وجود مسافات بين قُضبان السِّكك الحديدية.
- ٢ تُصنع أوانِي الطَّهي والقدور من الألومنيوم أو الصُّلب المُقاوم للصَّدأ. (الغربية ٢٠١٧)
- ٣ تُصنع مقابض أدوات الطُّهي من الخشب أو البلاستيك.
- ٤ نشعر بالبرودة عند مُلامسة قطعة ثلج.
   ٥ تُستخدم الملابس الصُّوفية الثقيلة شتاءً.
  - ٦ يُستخدم الهواء في صناعة النوافذ الزجاجية العازلة للحرارة.
    - ٧ الألومنيوم من المواد جيِّدة التوصيل للحرارة.

#### ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:

- ١ تلامس جسمين متساويين في درجة الحرارة
- ٢ عدم ترك مسافات محسوبة بين قُضبان السِّكك الحديدية ٣ مُلامسة كوب شاى ساخن باليد

٢ - المواد رديئة التوصيل للحرارة

٤ - الأغطية الثقيلة والملابس الصُّوفية

#### ا اذكر وظيفة (أهمية) كلِّ من:

- ١ المواد جيِّدة التوصيل للحرارة
  - ٣ الصُّلب المُقاوم للصَّدأ
    - ه ترموس الشا*ی*

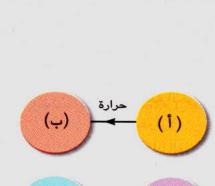
#### قارن بین:

- المواد جيِّدة التوصيل للحرارة والمواد رديئة التوصيل للحرارة، من حيث:

(التعريف - الاستخدام - أمثلة)

#### انظر إلى الشكل، ثم أجب:

- أ) تم توصيل الجسم (أ) مع الجسم (ب).
  - حدِّد الجسم الساخن والجسم البارد.



(الشرقية ٢٠٢٠)

(الغربية ٢٠٢٠)



# اختبار سلاح التلميذ

محاب عنو بنهابة الكتاب

على الدرس الأول



أ أكمل العبارات الآتية:	(
١ – عند لمس قطعة الثلج باليد فإن الحرارة تنتقل من إلى	
٢ – عند لمس قطعة النلج باليد قان الحرارة تنتقل من	
٣ - المواد لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.	
٤ – الزِّئبق من المواد التوصيل للحرارة، بينما الزُّجاج من المواد التوصيل للحرارة.	
ب ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:	
١ - عندما تضع يدك على جسم ساخن ٢ - إذا لم تُترك مسافات محسوبة بين قُضبان السِّكك الحديدية	
1 اكتب المصطلح العلمى:	(
١ - طاقة تنتقل من جسم لآخر بشرط اختلاف درجة الحرارة بين الجسمين.	
٢ - مواد تسمح بمرور الحرارة خلالها.	
٣ - مؤشِّر يساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو بُرودة أى جسم.	
٤ - مادة رديئة التوصيل للحرارة توجد بين الطبقتين العازلتين بترموس الشاى.	
ب اذکر استخدام کلّ من:	
ب الحر الصحة في عن عن المنطقة عن عن عن عن المنطقة عن عن عن المنطقة عن عن عن المنطقة عن المنطقة عن المنطقة عن ا 1 - الصُّلب المُقاوم للصَّدأ ٢ - الملابس الصُّوفية شتاءً ٢ - الملابس الصُّوفية شتاءً ٢ - الملابس الصُّوفية المنطقة الم	
أ اختر الإجابة الصحيحة:	(
١ - تُصنع يد المِكواة الكهربية من: (الألومنيوم - الزُّجاج - البلاستيك - الحديد)	
٢ - أسرع المعادن توصيلًا للحرارة: (الألومنيوم - النُّحاس - الحديد - الرصاص)	
<ul> <li>٣ - كل ما يلى من المواد رديئة التوصيل للحرارة، عدا: (الخشب - الهواء - الزُّجاج - الزِّئبق)</li> </ul>	
٤ – تُستخدم لقياس درجة الحرارة أجهزة معينة، هى:	
(الميزان الحسَّاس – الترمومترات – الميزان ذو الكِفَّتين – المِخبار المدرَّج)	
ب علل لما يأتى:	
١ - النُّحاس من المواد جيِّدة التوصيل للحرارة.	
<ul> <li>١ – النُّحاس من المواد جيِّدة التوصيل للحرارة.</li> <li>٢ – تُصنع النوافذ الزجاجية في البلدان الباردة من لَوحين من الزُّجاج بينهما هواء.</li> </ul>	
<b>①</b> ضع علامة ( √ ) أو (X):	(
١ - يُعتبر الحديد ردىء التوصيل للحرارة.	
٢ - الهواء يسمح بمرور الحرارة خلاله. ( )	
<ul> <li>٣ - تنكمش المعادن عند مرور الحرارة خلالها.</li> <li>٤ - تُستخدم الحرارة في تحضير الأغذية وصناعة الزُّجاج والورَق.</li> <li>ب قارن بين الحرارة ودرجة الحرارة.</li> </ul>	
٤ - تُستخدم الحرارة في تحضير الأغذية وصناعة الزُّجاج والورّق.	
ب قارن بين الحرارة ودرجة الحرارة.	





# قِياس درجة الحرارة

#### أهداف الدرس:

فى نهاية الدرس ينبغى أن يكون التلميذ قادرًا على أن:

- 🕦 يُقارن بين الترمومتر الطّبي والمئوى، من حيث الاستخدام.
  - 🕥 يقدِّر أهمية الترمومترات في حياتنا اليومية.

#### مفاهيم الدرس:

- 🚺 الترمومتر
- 🕜 الترمومتر الطّبس
- 🕜 الترمومتر المِئوس





• تعلَّمنا في الدرس السابق أن للحرارة استخدامات كثيرة في حياتنا، ونظرًا لهذا فإن قياس درجة الحرارة مهم جدًّا في حياتنا اليومية، حيث:



يساعدنا على اللطمئنان على الحالة الصحيَّة لأجسامنا.

تتأثَّر أنشطتنا الحياتية بشكل كبير بدرجة حرارة الجو.

أهمية قياسُ درجة الحرارة ِ

تساعدنا حاسة
 اللمس على معرفة إذا كان
 الجسم ساخنا أم بارذا فقط.
 ولقياس درجة الحرارة بدقة
 نستخدم مؤشرًا دقيقًا
 يُسمى الترمومتر.



تحتاج العديد من الصناعات الغذائية درجة حرارة معينة.

الترمومتر

جهاز يُستخدم لقياس درجة الحرارة.

علل؟ لا يُمكن الاعتماد على حاسَّة اللَّمس في تقدير درجة الحرارة.

ج لأنَّها وسيلة غير دقيقة في قياس درجة الحرارة، وتتأثَّر بالعوامل الجوية.



#### 🧿 فكرة عمل الترمومتر

• لتعرُّف الفكرة العلمية لطريقة عمل الترمومترات نقوم بإجراء النَّشاط التالى:



## اصنع ترمومتزا بنفسك



اللَّدوات: زُجاجة بلاستيكية - كحول إيثيلى - ماء - ماصَّة - صَلصال - لون أحمر - مِقص - أقلام فلوماستر مُلونة (أسود، أحمر، أزرق) - ورقة مقوَّاة - إناء به ماء ساخن - إناء به ماء مثلَّج

الملاحظة	الشكل التوضيحى	خطوات العمل
<ul> <li>◄ ثبُـوت مسـتوى</li> <li>السائـــل فـــى</li> <li>الماصًـــة عنـــد</li> <li>العلامــة الملوَّنة</li> </ul>	ماصة علامة ملونة صلحال صلصال كحول وماء مضاف إليهما لون أحمر	الملأ الزجاجة بكميتين مُتساويتين من الماء والكحول الإيثيلى.     (الإيثيلى:     (الإيثيلى:     (الإن الله الله الله الله الله الله الله الل
<ul> <li>◄ ارتفاع مستوى</li> <li>السائل فى الماصَّة</li> </ul>	ماء ساخن	ضع الزجاجة في إناء الماء الساخن، ثم لاحظ ما يحدث لمستوى السائل في الماصة وحدده باستخدام قلم التلوين الأحمر.
◄ انخفاض مستوى السائل فى الماصّة	ماء مثلج	ضع الزجاجة في إناء الماء المثلج، ثم لاحظ ما يحدث لمستوى السائل في الماصّة، وحدده باستخدام قلم التلوين الأزرق.

#### الاستنتاج

• الفكرة الأساسية لعمل الترمومتر هي تغيُّر حجم السائل الموجود به مع تغيُّر درجة الحرارة، حيث يتمدد السائل بالحرارة، وينكمش بالبرودة.



## أنواع الترمومترات

#### 💿 يُوجد نوعان من الترمومترات

١ - الترمومتر الطِّبي

٢ - الترمومتر المِئوي

#### الترمومتر الطبس

## 🗿 تركيب الترمومتر الطّبب

- أُنبوبة زجاجية شفَّافة يوجد أنبوبة زجاجية سميكة
- أُنبوية ضبِّقة مُغلقة من أحد طرفيها، والطرف أنبوبة شعرية
  - - اختناق
  - يُوحِد في الأُنبوية الشَّعرية فوق مستودع الزئبق.

ىداخلها أنبوية شَعرية.

- مستودع الزئبق
- يُصنع من الزجاج. يتجمَّع به الزئبق. • يتصل بالأُنبوية الشُّعرية.
- تدريج الترمومتر الطّبي يبدأ من درجة حرارة ٣٥ درجة سيليزية إلى ٤٢ درجة سيليزية.

الآخر يتصل بمستودع يتجمَّع به الزئبق.

• كل درجة مُقسَّمة إلى عشرة أجزاء.

سميكة

أنبوية

اختناق →

التدريج

علا كيُوجد فوق مُستودع الزئبق اختناق في الأُنبوبة الشَّعرية.

ليمنعَ رجوع الزئبق بسرعة إلى المُستودع؛ حتى نتمكِّن من تسجيل القراءة بسهولة.

الترمومتر الطبّى

جهاز يُستخدم في قياس درجة حرارة جسم الإنسان.



**m** 

 $\epsilon$ 

0

#### 🥥 طريقة استخدام الترمومتر الطّبح فح قياس درجة حرارة جسم الإنسان

- عند قياس درجة حرارة الجسم يجب اتِّباع الآتى:
- طهِّر الترمومتر بوضعه في الكحول الإيثيلي؛ وذلك للقضاء على الميكروبات.
  - جفِّف الترمومتر جيدًا من الكحول بقطعة قطن طبِّي.
    - رُجِّ الترمومتر جيدًا قبل استخدامه. علل؟ حتى يعود الزئبق إلى المستودع.
    - ضعِ الترمومتر أسفل اللسان لمدة دقيقة واحدة.
- أخرج الترمومتر من الفم، ثم سجِّل قراءة تدريج الترمومتر المُحاذية لسطح الزئبق.
  - طهر الترمومتر باستخدام الكحول، ثم ضعه في العُلبة الخاصّة به.
    - مما سبق نستنتج أن:
    - الترمومتر الطُّبي يُستخدم في قياس درجة حرارة جسم الإنسان.
- درجة حرارة الجسم تتحدَّد من خلال تحديد الرقْم الذي يتوقف عنده مستوى سطح الزئبق بالترمومتر.
  - لا يُطهَّر الترمومتر الطبي بوضعه في ماء مَغلي.

لأن درجة حرارة الماء المغلى تكون أعلى من ٤٢ درجة سيليزية؛ مما يؤدى إلى تمدُّد الزئبق وضغطه بشدة على الأُنبوبة الشَّعرية فينكسر الترمومتر.

قطعة قطن ~

\* يجب عدم الضغط على الترمومتر الطبِّي بأسنانك بقوة. علا؟ حتى لا ينكسر، فينسكب ما به من زئبق سامٍّ في الفم؛ مما يؤدي إلى حدوث تسمُّم.



# معلومة إثرائية

درجة حرارة جسم الإنسان السليم صحيًّا (٣٧° سيليزية)، قد تزيد أو تقل في حالة التعرُّض للمرض.



#### تطبيقات تكنولوجية

#### الترمومتر الرقْمى:

- يُوجد بعض الترمومترات الرقْمية الحديثة، والتي تُظْهِر درجة حرارة الجسم رقْميًّا.
  - تُستخدم هذه الترمومترات لقياس درجة حرارة الأطفال خاصّة.
- هذا الترمومتر أسهل الأنواع في الاستخدام؛ حيث إنه يعتمد -فقط- على قراءة الأرقام التي تَظهر على الشَّاشة.
- يبدأ الترمومتر بالعدِّ إلى أن يصدُر منه صوتُ صفيرٍ، عندها يُعبِّر الرقْم الظاهر على الشَّاشة عن درجة الحرارة.



# اختبر نفسك (فخر واجب)

	أ - اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
سیلیزیة. (۳۹° – ۳۵° – ۳۷° – ۳۸°)	🕦 درجة حرارة جسم الإنسان السليم تُساوى
(الزَّيت - الماء - الزئبق - الكحول)	🕜 السائل المُستخدم في صناعة الترمومتر الطبِّي هو:
الموجود به مع تغيُّر درجة الحرارة.	😙 الفكرة الأساسية لعمل الترمومتر هي تغيُّر
(حجم الغاز - كتلة السائل - حجم السائل - كتلة الغاز)	
	ب - اكتبِ المصطلح العلمِي:
()	🕦 أداة تُستخدم في قياس درجة حرارة الإنسان.
()	🕜 جهاز يُستخدم في قياس درجة الحرارة.
	چ - علل:
ية للترمومتر الطبى.	🕦 يُوجد اختناق فوق مستودع الزئبق في الأُنبوبة الشُّعر
	🕜 لا يُطَهَّر الترمومتر الطبي بوضعه في ماء مَغلِي.
	د - انظر إلى الشَّكل الذى أمامك، ثم أجب:
	🕦 هذا الشكل يُسمَّى
(Y) (1)	🕜 اكتبِ البيانات على الرَّسم:
	(1)

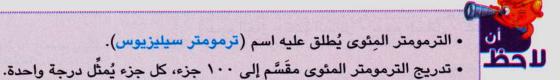
#### الترمومتر المئوس

#### 🥥 تركيب الترمومتر المِئوى

- يتركُّب الترمومتر المِئوى من:
- أُنبوبة زجاجية شفَّافـة أُنبوبة زجاجية شفَّافـة أُنبوبة شَعرية.

   يُوجد بها أُنبوبة شَعرية.
- أُنبوبة ضيقة مُغلقة من أحد طرفيها، والطرف الآخر البوبة شَعرية عرية عرية عرية عرية المُستودع الزئبق (لا يوجد بها اختناق).
  - يُصنع من الزجاج. يتصل بالأُنبوبة الشَّعرية. • يتجمَّع به الزئبق.
- تدريج الترمومتر المِئوى يبدأ من درجة حرارة صفر سيليزية (درجة غليان الماء). (درجة تجمُّد الماء) إلى درجة حرارة ١٠٠ سيليزية (درجة غليان الماء).

مستودع الزئبق



#### الترمومتر المئوى

#### جهاز يُستخدم في قياس درجة حرارة السوائل.

#### علماء و إنجازات

- صمَّم العالم السويدي « إندريس سيليزيوس » التدريج السيليزي عام ١٧٤٢م.
- اعتبر فيه درجة انصهار الجليد هي (الصفر°)، ودرجة غليان الماء هي (١٠٠°).
- قسَّم المسافة بينهما إلى ١٠٠ قسم متساوٍ، كل قسم يُعادل درجة واحدة سيليزية.



أنبوبة زجاجية

أنبوبة شعرية



- 🔾 الزئبق
- هو المادة الترمومترية المُستخدمة في كلِّ من الترمومتر الطِّبي والترمومتر المِئوي.

#### 🔾 لماذا يُفضِّل الزئبق فح صناعة الترمومترات؟



علل؟ يُعطِى الزئبق مدى واسعًا لقياس درجة الحرارة.

ج لأنَّ الزئبق يبقى سائلًا بين درجتى حرارة (-٣٩° سيليزية و ٣٥٧° سيليزية).



علل: يُفضَّل استخدام الزئبق في صناعة الترمومترات.



- تحتوى بعض الترمومترات على تدريجين لدرجات الحرارة:
- أحدهما يعبِّر عن درجات الحرارة بالتدريج السيليزي C°.
- والآخر يعبِّر عن درجات الحرارة بتدريج آخر وهو الفهرنهايت F°.
  - درجة حرارة صفر ° سيليزية تُقابل درجة حرارة ٣٢° فهرنهايت.
    - درجة حرارة ١٠٠° سيليزية تُقابل ٢١٢° فهرنهايت.
- سُمِّى الترمومتر المِئوى بهذا الاسم؛ بسبب تقسيم المسافة بين درجة انصهار الثلج ودرجة غليان الماء إلى ١٠٠ قسم.



#### 👩 استخدام الترمومتر المئوى فى قياس درجة حرارة السوائل

## ر نشاط ۲

#### ً قياس درجة حرارة السوائل

اللُّدوات: ترمومتر مِئوى - كوب به شاى ساخن - كوب به مياه غازية باردة - كوب به ماء فاتِر (دافِئ)

الملاحظة	الشكل التوضيحى	خطوات العمل
<ul><li>◄ يُشير تدريج الترمومتر</li><li>إلى ٨٠ درجة سيليزية.</li></ul>	شای ساخن	رَ ضعِ الترمومت وفي كوب الشاى السَّاخن، وانتظر حتى يثبت ارتفاع الزئبق في الترمومت و، ثم سجِّل درجة الحرارة.
<ul> <li>◄ يُشير تدريج الترمومتر</li> <li>إلى ٤٠ درجة سيليزية.</li> </ul>	→ ماء فاتر	<ul> <li>کرِّر الخطوة السابقة بوضع الترمومتر في</li> <li>کوب الماء الفاتر (الدافئ)، ثم سجِّل درجـــة</li> <li>الحرارة.</li> </ul>
<ul> <li>◄ يُشير تدريج الترمومتر</li> <li>إلــــــــــــــــــــــــــــــــــــ</li></ul>	میاه غازیة باردة	<ul> <li>كرِّر نفس الخطوة بوضع الترمومتر في كوب</li> <li>المياه الغازية الباردة، ثم شجِّل درجة الحرارة.</li> </ul>

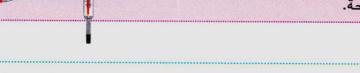
#### الاستنتاج

اختبر نفسك (فخر وأجب)

- الترمومتر المئوى يُستخدم في قياس درجة حرارة السوائل.
- درجة حرارة السائل تُعادل قراءة التدريج الذي يتوقف عنده مستوى سطح الزئبق بالترمومتر.



عند قراءة درجة الحرارة يجب وضع الترمومتر بشكل رأسى، وأن
 يكون اتِّجاه النظر عموديًّا على الترمومتر؛ حتى يتمَّ تسجيل درجة
 الحرارة بطريقة صحيحة.



ذهب التلاميذ إلى المعمل مع المعلِّم لإجراء تجربة عن استخدام الترمومتر المئوى، وأثناء ذلك أمسك أحد التلاميذ بالترمومتر، وأراد الضغط عليه بأسنانه، فإذ بالمعلم يأخذ منه الترمومتر، ويطلب منه ألا يفعل ذلك مرَّة أخرى.

- وضّح سبب منع المعلم التلميذ أن يضغط على الترمومتر بأسنانه.



لخص الدرس

#### قياس درجة الحرارة

#### الترمومتر

#### أداة (جهاز) يُستخدم لقياس درجة الحرارة.

- الفكرة الأساسية لعمل الترمومتر هي تغيُّر حجم السائل (الزئبق) الموجود به، مع تغيُّر درجة الحرارة.
  - تُعتبر حاسَّة اللمس وسيلة غير دقيقة لقياس درجة حرارة الإنسان.

#### أنواع الترمومترات

#### ٢ - الترمومتر المئوي

#### ١ - الترمومتر الطِّبي

- يُستخدم الكحول الإيثيلي لتطهير الترمومتر الطبي قبل وبعد الاستخدام.
  - تُستخدم الترمومترات الرقمية الحديثة لقياس درجة حرارة الأطفال.
- أقل درجة على تدريج الترمومتر المئوى هي صفر سيليزية (درجة تجمُّد الماء).
- أعلى درجة على تدريج الترمومتر المئوى هي ١٠٠° سيليزية (درجة غلّيان الماء).
- مُميزات الزئبق: سائل فِضى اللون لا يلتصق بجدار الأُنبوبة الشَّعرية يُعطِى مدى واسعًا لقياس درجة الحرارة (يبقى سائلًا بين درجتى حرارة ٣٩٠ سيليزية و ٣٥٧ سيليزية) جيِّد التوصيل للحرارة مادة مُنتظمة التمدُّد.

#### مُقارِنة بين الترمومتر الطّبي والمئوي

الترمومتر المئوس	الترمومتر الطّبى	
أنبوبة زجاجية سميكة، يوجد بداخلها أنبوبة شَعرية تتصل بمستودع يوجد فيه الزئبق.	أُنبوبة زجاجية سميكة، يُوجد بداخلها أُنبوبة شعرية تتصل بمستودع يُوجد فيه الزئبق.	التركيب
يبدأ من صفر° سيليزية إلى ١٠٠° سيليزية.	يبدأ من ٣٥° سيليزية إلى ٤٢° سيليزية.	التدريج
لا يُوجِد اختناق	يُوجد اختناق	الاختناق
الزئبق	الزئبق	السَّائل المُستخدَم
قياس درجة حرارة السَّوائل	قياس درجة حرارة جسم الإنسان	الاستخدام

# تدريبات الكتاب المدرسى على الدرس الثانى



(1)	أكمل العبارات التالية:	
	أ تدريج الترمومتر الطِّبي يبدأ من درجة حرارة، وينتهى عند درجة حرارة	
	ب يُوجَد اختناق في الترمومتر	
	ع يُوجَد نوعان من الترمومترات هما و و و	
	· ف يُستخدِم الترمومتر المِئوِى في، بينما يُستخدم الترمومتر الطُّبي في	
	<b>هـ الترمومتر هو</b>	
	و يتجمَّد الماء عند درجة حرارة، ويغلِي عند درجة حرارة	
Ť	ضعْ علامة (﴿) أو (٪) أمام كلُّ عبارة، مع تصحيح العبارات الخطأ:	
- [	أ يُستخدم الترمومتر المِئوِي في قياس درجة حرارة جسم الإنسان.	( )
- #		
	ب تدريج الترمومتر الطِّبي يبدأ من الصفر حتى ١٠٠ درجة سيليزية.	( )
	ح يُستخدم الترمومتر الطِّبي في قياس درجة حرارة السُّوائل.	( )
	<ul> <li>يُوجَد في الترمومتر المِئوِي اختناق فوق مُستودع السَّائل.</li> </ul>	( )
	<ul> <li>السَّائل المُستخدَم في الترمومتر الطِّبي هو الماء.</li> </ul>	( )
(*)	اكتب المفهوم العلمِى:	
	أ أداة تُستخدم في قياس درجة حرارة المواد السَّائلة.	(
	ب أداة تُستخدم في قياس درجة حرارة جسم الإنسان.	(
1	ح السَّائل المُستخدم في صناعة الترمومترات.	(



#### مجاب عنها بنهاية الكتاب

## تدريبات سلاح التلميذ المتنوعة



#### على الدرس الثانى

#### أولًا: الأسئلة الموضوعية

أكمل العبارات الأتية:

(القاهرة ۲۰۲۰)	ائل مع تغيُّر درجة الحرارة.	١ - فكرة عمل الترمومتر هي تغيُّرالسَّا
		٢ - من أنواع الترمومترات و
سيليزية. (الإسكندرية ٢٠١٧)	يليزية، ويغلِي عنددرجة،	٣ - يتجمَّد الماء عند درجة حرارةدرجة سي
	رة هى	٤ - الأجهزة التي تُستخدم في قياس درجات الحرارة
من ٣٥ درجة سيليزية إلى	جسم الإنسان، وتدريجه يبدأ	٥ - يُستخدم الترمومتر الطِّبى في قياس
(الإسماعيلية ٢٠١٨)		درجة سيليزية.
		٦ - يُستخدم الترمومتر المِئوِي في قياس
۱ درجة سيليزية.	درجة سيليزية إلى ٠٠	٧ - تدريج الترمومتر المِئوِي يبدأ من درجة حرارة
		اختر الإجابة الصحيحة:
	جة تجمُّد:	١ - أقل درجة في تدريج الترمومتر المِئوِي تمثِّل در
الكحول - الزِّئبق - الماء)	(القاهرة ۲۰۱۷) (الزيت –	
	مع تغيُّر درجة الحرارة.	٢ - تعتمد فكرة عمل الترمومتر على تغيُّر
كتلة السَّائل - كتلة الغاز)	٢٠٢٠) (حجم الغاز - حجم السَّائل -	(القاهرة -

(أسيوط ٢٠١٩) (صفر - ٣٥ - ٣٧ - ١٠٠)

(زيت - كحول - زئبق - ماء)

٥ - يبقى الزِّئبق سائلًا بين درجتي حرارة ......درجة سيليزية.

٤ - يبدأ تدريج الترمومتر المِئوى من ......درجة سيليزية.

([-۲۹: ۲۰۷] - [-۲۹: -۲۰۷] - [صفر: ۲۰۰] - [۲۰۷: ۲۰۰])

٦ - تدريج الترمومتر الطِّبي ينتهِي عند ......سسسس سيليزية. (°2° - 73° - 73°)

٧ - درجة حرارة جسم الإنسان السليم ........... درجة سيليزية. (الفيوم ۲۰۲۰) (۳۹ – ۳۷ – ۳۵ – ۲۶)

٣ - يحتوى مُستودع الترمومتر الطّبي على:

	اكتب المصطلح العلمى:	
(الجيزة ٢٠١٧) (	١ - جهاز يُستخدم لقياس درجة الحرارة.	
(أسوان ۲۰۲۰) (		
سویس ۲۰۱۹) (	٣ - جهاز يُستخدم لقياس درجة حرارة الهاء درجة حرارة الما د (ال	
لقاهرة ٢٠٢٠) (	<ul> <li>٤ - السَّائل المُستخدَم في تطهير الترمومتر الطِّبي.</li> </ul>	
<b>(</b> )	<ul> <li>٥ - المادة الترمومترية المُستخدَمة في كلِّ من الترمومتر الطّبي والترمومتر المِئوِي.</li> </ul>	
	ضع علامة (√) أو (X):	1
(القاهرة ۲۰۲۰) ( )	١ - الكحول الإيثيلي هو السَّائل المُستخدَم في الترمومتر الطِّبي.	
(الإسكندرية ٢٠٢٠) (	<ul> <li>٢ - يُستخدم الترمومتر المِئوِى لقياس درجة حرارة جسم الإنسان.</li> </ul>	
(الشرقية ٢٠١٩) (	٣ - يحتوى الترمومتر الطّبي على أختناق.	
إن - القليوبية ٢٠١٩) (	٤ - تدريج الترمومتر الطّبي يبدأ من صفر إلى ١٠٠ سيليزية. سيالين به (أسو	
( )	٥ - أعلى درجة حرارة في الترمومتر المِئوِي تُمثِّل درجة انصهار الجليد.	
	صوْب ما تحته خط:	(
(بنی سویف ۲۰۱۹)	١ - السَّائل المُستخدَم في صناعة الترمومترات موالما. الترمومترات هو الملك	
	٢ - تدريج الترمومتر الطّبى يبدأ من ٣٥° سيليزية إلى ١٠٠ سيليزية. ميلير رام	
رة.	٣ - تعتمد فكرة عمل الترمومتر على تغيُّر كثافة السَّائل الموجود به مع تغيُّر درجة الحرا	
(الغربية ٢٠٢٠)	<ul> <li>٤ - يُوجَد اختناق بين المُستودع وبداية الأُنبوبة الشَّعرية في الترمومتر المِئوي.</li> </ul>	
	٥ - أعلى درجة في الترمومتر المِئوِي هي درجة تجمُّد الماء.	
	نانيًا: الأسئلة المقالية	à
	علل لما يأتى:	(
	<ul> <li>١ - لا يُمكن الاعتماد على حاسَّة اللهس فى قياس درجة الحرارة.</li> </ul>	
(الغربية ٢٠٢٠	٢ - يُوجَد اختناق في الأُنبوية الشَّعرية أعلى مُستودع الزِّئبق في الترمومتر الطِّبي.	

- ٣ يُستخدم الزِّئبق في صناعة الترمومترات. (الفيوم ٢٠١٨)
  - ٤ يجب رَجُّ الترمومتر الطِّبي قبل استخدامه.
- ٥ الزُّئبق يُعطِى مدى واسعًا لقياس درجات الحرارة. (أسوان ۲۰۲۰)
  - ٦ لا يُطهَّر الترمومتر الطّبي بوضعه في ماء مغلِي
  - ٧- يجب عدم الضغط على الترمومة والطبي بأسنانك بقوة. الترمومة الطبي بأسنا للر بعوة
    - ٨ تدريج الترمومتر الطبي يترامح بين ٣٠ و١٤ درجة سيليزية.
- ٩ لا يُستخدم الترمومتر الطّبي لتياس درجة غليان الماء. (السويس ۲۰۱۹)

		וענבטיי	مادا يحدث من العالات
(تنا ۲۰۲۰)		ں فی ماء یغلِی. ﴿	١ - وضع الترمومتر الطّب
(القاهرة ۲۰۲۰)	w.	الترمومتر الطِّبي.	۲ - عدم وجود اختناق في
(الغربية ٢٠٢٠)	شخص الذي يستخدمه.	نر وانسكاب ما به من زِئبق فى فم الد	» – كَسْر مُستودع الترمومن
		 ى فى ماء يغلِى.	ع - وضْع الترمومتر المِئوِء
			اذکر وظیفة کلً من:
	ً - الترمومتر الطِّبي	Υ	١ - الزِّئبق
•	- الكحول الإيثيلي		٣ - الترمومتر المِئوى
	دمیاط ۲۰۱۷)	72	٥ - الاختناق الموجود بالت
(القاهرة ۲۰۲۰)			قارن بين:
المِئوس	الترمومتر	الترمومتر الطبى	وجه المقارنة
	*		الاستخدام
		*	التدريج
			السَّائل المُستخدَم
Name of the last o			
			أجب عن الأسئلة التالية
2 = 0	**		
D D D D D D D D D D D D D D D D D D D	es e	ثم أجب: (قنا ٢٠٢٠)	أجب عن الأسئلة التالية
Dr. 15 minimum of the control of the	• · ·	ثم أجب: (قنا ٢٠٢٠)	أجب عن الأسئلة التالية ١- انظر إلى الشكل (۱) أ اسم الجهاز
و الشكل (١)		ثم أجب: (قنا ۲۰۲۰) 	أجب عن الأسئلة التالية ا- انظر إلى الشكل (۱) أ اسم الجهاز ب يُستخدم في قياس
الشكل (۱)		ثم أجب: (قنا ٢٠٢٠)  ي درجة حرارة	أجب عن الأسئلة التالية ا- انظر إلى الشكل (۱) أ اسم الجهاز ب يُستخدم في قياس ج سبب وجود الاختذ
الشكل (١) الشكل (١)	درجة سيليزية.	ثم أجب: (قنا ٢٠٢٠)  ل درجة حرارة الق في الأُنبوبة الشَّعرية	أجب عن الأسئلة التالية التالية النالية التالية النظر إلى الشكل (۱) أن اسم الجهاز
(1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1)		ثم أجب: (قنا ٢٠٢٠)  لى درجة حرارة الق فى الأُنبوبة الشَّعرية	أجب عن الأسئلة التالية  ا- انظر إلى الشكل (۱)  أ اسم الجهاز  ب يُستخدم في قياس  ج سبب وجود الاختذ د السَّائل المُستخدم من
(1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1)	جيزة ٢٠٢٠)	ثم أجب: (قنا ٢٠٢٠)	أجب عن الأسئلة التالية  ا- انظر إلى الشكل (۱)  أ اسم الجهاز  ب يُستخدم في قياس  ج سبب وجود الاختذ د السَّائل المُستخدم من
Population   P	جيزة ٢٠٢٠)	ثم أجب: (قنا ٢٠٢٠)	أجب عن الأسئلة التالية  ا- انظر إلى الشكل (۱)  أ اسم الجهاز  ب يُستخدم في قياس  ج سبب وجود الاختذ  د السَّائل المُستخدَم  ه- يبدأ تدريجه من  ۱ - أكمل البيانات على

د يبدأ تدريج هذا الجهاز من .......... وينتهى عند ...... درجة سيليزية.

الشكل (٢)

# اختبار سلاح التلميذ

على الدرس الثانى



أ أكمل:	(1
۱ اکمل: ۱ - يُستخدم في تطهير الترمومتر الطِّبي لقياس درجة حرارة	
٢ – من أنواع الترمومترات و و	
٣ - الفكرة العلمية لعمل الترمومتر هي تغيُّر السَّائل الموجود به بانتظام مع تغيُّر	
٤ - تدريج الترمومتر الطِّبي يبدأ من درجة حرارة إلىسسس سيليزية.	
<ul> <li>۱ اكتب وظيفة كل من: ۱ - الزّئبق في الترمومترات</li> <li>۲ - الترمومتر المِئوِي</li> </ul>	
أ اكتبِ المصطلح العلمِى:	Y
۱ - تركيب يُوجَد في الأُنبوبة الشَّعرية فوق مُستودع الزِّئبق في الترمومتر الطِّبي. (	
٢ - ترمومتر يبدأ بدرجة تجمُّد الماء، وينتهى بدرجة غليان الماء.	
٣ - الترمومتر الأنسب لقياس درجة حرارة الإنسان.	
٤ - سائل فِضى اللون يُمكن رؤيته بسهولة من خلال زجاج الترمومتر.	
ب ماذا يحدث عند؟:	
١ - الضغط على الترمومتر الطّبي بأسنانك بقوة ٢ - وضْع الترمومتر الطّبي في ماء مغلِي	
أ اختر الإجابة الصحيحة:	P
١ - كلُّ مما يلى يدخل فى تركيب الترمومتر المِئوى ما عدا:	
(أُنبوبة شعرية - أُنبوبة زجاجية سميكة - مُستودع زِئبق - اختناق)	
٢ - درجة حرارة جسم الإنسان السليم درجة سيليزية. (٣٧ - ٤٢ - ٣٥ - ١٠٠)	
٣ - عند قراءة درجة الحرارة على الترمومتر الطّبي يجب أن يكون اتجاه النظرعلى الترمومتر.	
(رأسيًّا - أفقيًّا - عموديًّا - موازيًا)	
٤ - الأُنبوبة الشُّعرية المُستخدَمة في الترمومتر تكون:	
(ضيِّقة ومُعتِمة - واسعة وشفَّافة - ضيِّقة وشفَّافة - واسعة ومُعتِمة)	
ب على: ١ - يجب رَجُّ الترمومتر الطِّبي قبل الاستخدام. ٢ - لا يُعتمَد على حاسَّة اللمس في تقدير درجة الحرارة.	
أ ضع علامة (√) أو (X):	(1)
۱ – يبقى الزِّئبق سائلًا بين درجتى حرارة (-٣٩°) سيليزية و (٣٥٧°) سيليزية. ( )	
٢ - يجب تطهير الترمومتر الطبي قبل وبعد استخدامه.	
٣ – تدريج الترمومتر المِئوى يبدأ من صفر إلى ١٠٠ درجة مئوية.	
٤ - في تدريج الترمومتر الطّبي تُقسّم كل درجة إلى ١١ جزءًا.	
ب انظر إلى الشكل، ثم أجب:	
١ - الشكل يُشير إلى	
٢ - أكمل البيانات على الرَّسم: (١)(٢)(٣)(٣)	•

## تدريبات الكتاب المدرسى



## على الوحدة الثانية

		ل العبارات التالية:	ا أكم
	خدام	تُقاس درجة الحرارة باست	1
ما يُستخدمفي قياس درجة حرارة	ل درجة حـرارة السُّوائل المُختلفة، بين	يُستخدمفي قياس	ب
<i>-</i>		جسم الإنسان.	
	لحرارة، ،	من المواد جيِّدة التوصيل ا	2
=	للحرارة، ،، ،	من المواد ردِيئة التوصيل	3
	ى تدل عليه العبارات التالية:	ب المصطلح العلمِى الذر	۲ اکتب
()	رجات الحرارة.	جهاز یُستخدم فی قیاس د	i
()	الحرارة خلالها.	المواد التى تسمح بسريان	ب
()	ن الحرارة خلالها.	المواد التي لا تسمح بسَريا	<b>E</b>
رديئة التوصيل للحرارة.	د جيِّدة التوصيل للحرارة، والمواد	ب أهم استخدامات الموا	۲ اکتب
		د جيدة التوصيل للحرارة:	الموا
	فق مع وجه المقارنة:	د رديئة التوصيل للحرارة: ل الجداول التالية بما يتُّ	
الترمومتر المِئوس	الترمومتر الطبى	وجه المُقارنة	1
		الاستخدام	
		التركيب	
		السَّائل المُستخدَّم	
		التدريج	

المواد رديئة التوصيل للحرارة	المواد الموصّلة للحرارة	وجه المُقارنة	e
		التعريف	
		الاستخدام	
		أمثلة	
بارات الخطأ:	ر كلّ عبارة ممّا يلى، مع تصحيح العب	لامة (√) أو (X) أماه	ضغ عا
	فى قياس درجة حرارة السَّوائل المُختلفة		
)	ببدأ من ٣٥ حتى ٤٢ درجة مئوية.		
)		المواد رُدِيئة التوصيل	
)	للحرارة الخشب.	المواد جيِّدة التوصيل	د من
	ىا يأتىن:	فسيرًا علميًّا لكلُّ مه	کتب ت
	مترات.	تخدم الزِّئبق في الترمو	اً يُس
-			
	هى من الخشب أو البلاستيك.	منع مقابِض أدوات الطَّر	ب تُص
,	*		
	لومنيوم أو الصُّلب المُقاوم للصَّدأ.	منع أوانِي الطُّهٰي من الأ	ج تُص
<u> </u>			
	اللِّه	حد اختنات بالترموفت	.: 3

مُجاب عنها بنهاية الكتاب

## تدريبات سلاح التلميذ المتنوعة



#### على الوحدة الثانية

## أولًا الأسئلة الموضوعية

#### مجموعة (۱) أكمل:

١ - المواد جيِّدة التوصيل للحرارة هي مواد تسمح بمرور الحرارة خلالها مثل و	
٢ - الحرارة هي صورة من صُور	
<ul> <li>٣ - المواد ردِيئة التوصيل للحرارة هي مواد بمرور الحرارة خلالها مثل</li></ul>	
٤ - تعتبرهي المؤشر الذي يُساعدنا على التعبير عن مدى برودة، أو سُخونة الجسم.	
٥ – أسرع المعادِن توصيلًا للحرارة هو	
🤻 - في البلاد الباردة تُصنع النوافذ الزجاجية من بينهما مسافة بها	1
٧ - الفكرة الأساسية لعمل الترمومتر هي تغيُّرالسَّائل الموجود به، مع تغيُّر	-
<ul> <li>۸ - يُستخدم الترمومتر في قياس درجة حرارة الإنسان.</li> </ul>	1 1 1
٩ - تُمثِّل أقل درجة حرارة في الترمومتر المِئوِي درجة بينما تمثِّل أعلى درجة فيه درجة	
(سوهاج ۲۰۲۰)	Ì
· · - يبدأ تدريج الترمومتر الطّبي من درجة حرارةسسس سيليزية، وينتهى عند درجة حرارةسسس سيليزية.	ĺ
(مطروح ۲۰۲۰)	
١١ - تُوجِد أُنبوبةداخل الأُنبوبة الزجاجية الشَّفافة في الترمومتر.	i
١٢ - يُستخدم الصُّلب المُقاوِم للصَّدأ في صناعة	-
١٣ - تُصنع مقابِض أوانِي الطَّهي من و و	
١٤ - تنقسِم المواد من حيث توصيلها للحرارة إلى مواد ومواد ومواد	-
١٥ - البلاستيك من المواد ردِيئة التوصيل للحرارة، ويُستخدم في صناعة	
١٦ - الحدُّ الذِي يقفِ عنده بالترمومتر الطِّبي يقيس درجة حرارة الإنسان.	
١٧ - يُستخدمفي صناعة الترمومترات، بينما يُستخدم في تطهير الترمومتر الطُّبي.	-
١٨ - درجة حرارة صفر سيليزية تُقابلفهرنهايت.	
١٩ – الدَّرجة السيليزية هي وَحدة قياس	
٢٠ - يُوجِد اختناق في الترمومتر	İ
مجموعة (٢) اختر الإجابة الصحيحة:	0
<b>O</b>	7
١ - أيُّ مما يلى أسرع في توصيل الحرارة؟: (الذهب - النُّحاس - الحديد - الألومنيوم)	-
٢ - يُستخدم في صناعة مقابِض أوانِي الطَّهي. (الخشب - الألومنيوم - الحديد - النُّحاس)	6

```
٣ - فكرة عمل الترمومتر تعتمد على تغيُّر .......مع تغيُّر درجة الحرارة.
(المنيا ٢٠٢٠)
(حجم الغاز - حجم السَّائل - كتلة السَّائل - كثافة السَّائل)
(الألومنيوم - الحديد - الخشب - النَّحاس)
                                                                     ٤ - من المواد رديئة التوصيل للحرارة:
(البلاستيك - النُّحاس - الألومنيوم - الحديد)

    أصنع مقابض المكواة من:

                                              ٦ - كلُّ مما يلى من خواص الزُّئبق كمادة ترمومترية، ما عدا أنه:
(مادة مُنتظمة التمدُّد - جيِّد التوصيل للحرارة - يُعطِى مدى محدودًا لقياس درجة الحرارة -
لا يلتصق بجُدران الأُنبوبة الشّعرية)
                                                            ٧ - من المواد التي تُوصِّل الحرارة بطريقة حيِّدة:
(الدقهلية ٢٠١٧) (البلاستيك - الهواء - الخشب - الزُّئبق)
(الحديد - النُّحاس - الزِّئبق - الكحول)

 ٨ - معدن سائل فضى اللون:

(۱۰۰ - صفر - ۳۷ - ۳۵)
                                                         ٩ - درجة انصهار الجليد ......درجة سيليزية.
(بروم - كحول - زئبق - ماء)
                                                                  ١٠ - يحتوى مُستودع الترمومتر الطّبي على:
                                          ١١ - يبقى الزُّئبق سائلًا بين درجتي حرارة ......درجة سيليزية.
([ -٣٩: ٣٥٧ ] - [ ٣٩: -٧٥٧ ] - [ صفر: ١٠٠ ] - [ ٣٥٧ ])
١٢ - السَّائل المُستخدَم في تطهير الترمومتر الطّبي هو: (الزُّئبق - الكحول الإيثيلي - الماء - الكيروسين)
۱۳ - درجة حرارة جسم الإنسان السليم صحيًّا ...... سيليزية.       (القليوبية ۲۰۲۰) (۳۷° - ۳۹° - ۳۰° - ۲۲°)
                                        ١٤ - عند مُلامسة يدك لقطعة ثلج تشعر بالبرودة بسبب انتقال الحرارة:
(من يدك إلى قطعة الثلج - من قطعة الثلج إلى يدك - من قطعة الثلج إلى الهواء - من الهواء إلى قطعة الثلج)
                                                               مجموعة (٣) مغ علامة (٧) أو (x):
                                                            ١ - الألومنيوم يوصِّل الحرارة أسرع من الحديد.
                                     ٢ - يُشترط لانتقال الحرارة بين جسمين وجود اختلاف في درجة الحرارة.
                                                ٣ - يُستخدم الترمومتر الرقْمي لقياس درجة حرارة الإنسان.
                                                                  ٤ - يَسمح الخشب بسَريان الحرارة خلاله.
                                                                  ٥ - جميع المواد جيِّدة التوصيل للحرارة.
    (قنا ۲۰۲۰) (

    ٦ - تدريج الترمومتر الطبي يبدأ من ٣٥° سيليزية حتى ٤٢° سيليزية.

                                              ٧ - السَّائل المُستخدَم في صناعة الترمومتر المِئوي هو الزِّئبق.
                                                    ٨ - تنتقل الحرارة من الجسم البارد إلى الجسم الساخن.
    (المنيا ٢٠١٩)
                                                       ٩ - الزُّئبق يُعطى مدى محدودًا لقياس درجة الحرارة.
    (الشرقية ٢٠٢٠) (
                                                      ١٠ - يجب رجُّ وتطهير الترمومتر الطّبي قبل استخدامه.
                                                               ۱۱ - درجة انصهار الثلج هي صفر° سيليزية.
                                       ١٢ - السَّائل المُستخدَم في تطهير الترمومتر الطّبي هو الكحول الإيثيلي.
                                                             ١٣ - تُزوَّد أوانِي الطُّهي بمقابض من البلاستيك.
                                             ۱۵ - تدريج الترمومتر المِئوِي يبدأ من صفر^{\circ} إلى ۱۰۰^{\circ} سيليزية.
                                                                   الهواء مادة رديئة التوصيل للحرارة.
```

## مجموعة (E) صوّب ما تحته خط:

(سوهاج ۲۰۱۷)	١ - يُعتبر الحديد أسرع المعادِن توصيلًا للحرارة.
	٢ - تُصنع أوانِي الطُّهي من الخشب.
	٣ - من المواد جيِّدة التوصيل للحرارة البلاستيك.
(الفيوم ۲۰۲۰)	٤ - يُملأ مُستودع الترمومتر الطّبي بالكحول الإيثيلي.
	٥ - في الترمومتر الطِّبي كل درجة مُقسَّمة إلى خمسة أجزاء.
	٦ - يُستخدم الترمومتر المِئوِي في قياس درجة حرارة جسم الإنسان.
	٧ - درجة توصيل الحديد للحرارة تُساوى درجة توصيل الألومنيوم للحرارة.
9	<ul> <li>٨ - درجة حرارة جسم الإنسان السَّليم تُساوى ٣٥ درجة سيليزية.</li> </ul>
	<ul> <li>٩ - تدريج الترمومتر المِئوِى بين ٤٢ و ١٠٠ درجة سيليزية.</li> </ul>
	١٠ - يُستخدم الهواء في صناعة الغلَّايات المُستخدَمة في المنازل والمصانع.
	۱۱ – تدريج الترمومتر الطِّبي يبدأ من ٣٥° سيليزية إلى ٤٠° سيليزية.
	١٢ - الألومنيوم من المعادِن التي لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.
(بورسعید ۲۰۱۷)	١٣ – من المواد منتظِمة التمدُّد الماء.
رارة.	١٤ - تعتمد فكرة عمل الترمومتر على تغيُّر كثافة السَّائل الموجود به، مع تغيُّر درجة الح
(سوهاج ۲۰۲۰)	١٥ - يُوجِد في الترمومتر المِتْوِي اختناق فوق مُستودع الزِّئبق.
(السويس ٢٠١٧)	١٦ - المعادِن المختلفة تنقُل الحرارة بدرجات واحدة.
<b>بة الحرارة.</b> ()	مجموعة (٥) اكتب المصطلح العلمِى:
()	مجموعة (٥) اكتب المصطلح العلمِى: ١ - الطَّاقــة التى تنتقل من الجسم الأعلى فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى در-
	مجموعة (٥) اكتب المصطلح العلمِى: ١ - الطَّاقــة التى تنتقل من الجسم الأعلى فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى در- ٢ - مؤشِّر يساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو برودة الأجسام.
()	مجموعة (٥) اكتب المصطلح العلمِى: ١ - الطَّاقــة التى تنتقل من الجسم الأعلى فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى در-
() (البحيرة ٢٠٢٠) () () ()	مجموعة (٥) اكتب المصطلح العلمى: ١ - الطَّاقــة التى تنتقل من الجسم الأعلى فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى در- ٢ - مؤشِّر يساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو برودة الأجسام. ٣ - سائل يُستخدم فى صناعة الترمومترات. ٤ - المواد التى تسمح بمرور الحرارة خلالها. ٥ - المواد التى لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.
() (البحيرة ٢٠٢٠) () () () (بنى سويف ٢٠٢٠) ()	مجموعة (٥) اكتب المصطلح العلمى: ١ - الطَّاقــة التى تنتقل من الجسم الأعلى فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى در- ٢ - مؤشِّر يساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو برودة الأجسام. ٣ - سائل يُستخدم فى صناعة الترمومترات. ٤ - المواد التى تسمح بمرور الحرارة خلالها. ٥ - المواد التى لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.
() (البحيرة ٢٠٢٠) () () () (بنى سويف ٢٠٢٠) () (مطروح ٢٠٢٠) ()	مجموعة (٥) اكتب المصطلح العلمى:  ١ - الطَّاقــة التى تنتقل من الجسم الأعلى فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى درج عن مدى سُخونة أو برودة الأجسام.  ٣ - سائل يُستخدم فى صناعة الترمومترات.  ٤ - المواد التى تسمح بمرور الحرارة خلالها.  ٥ - المواد التى لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.
() (البحيرة ٢٠٢٠) () () () (بنى سويف ٢٠٢٠) () (مطروح ٢٠٢٠) () (سوهاج ٢٠٢٠) ()	مجموعة (٥) اكتب المصطلح العلمى:  ١ - الطَّاقــة التى تنتقل من الجسم الأعلى فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى درج عن مدى سُخونة أو برودة الأجسام.  ٣ - سائل يُستخدم فى صناعة الترمومترات.  ٤ - المواد التى تسمح بمرور الحرارة خلالها.  ٥ - المواد التى لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.  ٦ - أداة تُستخدم فى قياس درجة الحرارة.
() (البحيرة ٢٠٢٠) () () () (بنى سويف ٢٠٢٠) () (مطروح ٢٠٢٠) () (سوهاج ٢٠٢٠) ()	اكتب المصطلح العلمى:  ١ - الطَّاقــة التى تنتقل من الجسم الأعلى فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى درجة المؤشّر يساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو برودة الأجسام.  ٣ - سائل يُستخدم فى صناعة الترمومترات.  ٤ - المواد التى تسمح بمرور الحرارة خلالها.  ٥ - المواد التى لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.  ٦ - أداة تُستخدم فى قياس درجة الحرارة.
() (البحيرة ٢٠٢٠) () () () (بنى سويف ٢٠٢٠) () (مطروح ٢٠٢٠) () (سوهاج ٢٠٢٠) () ()	اكتب المصطلح العلمي:  ١ - الطَّاقــة التى تنتقل من الجسم الأعلى فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى درجة الحرارة الأجسام.  ٢ - مؤشِّر يساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو برودة الأجسام.  ٢ - سائل يُستخدم فى صناعة الترمومترات.  ٤ - المواد التى تسمح بمرور الحرارة خلالها.  ٥ - المواد التى لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.  ٢ - أداة تُستخدم فى قياس درجة الحرارة.  ٧ - جهاز يُستخدم لقياس درجة حرارة السوائل.
() (البحيرة ٢٠٢٠) () () () (بنى سويف ٢٠٢٠) () (مطروح ٢٠٢٠) () (سوهاج ٢٠٢٠) () ()	الكتب المصطلح العلمي:  ١ - الطَّاقــة التى تنتقل من الجسم الأعلى فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى درجة المؤسّر يساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو برودة الأجسام.  ٢ - مؤشّر يساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو برودة الأجسام.  ٤ - المواد التى تسمح بمرور الحرارة خلالها.  ٥ - المواد التى لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.  ٢ - أداة تُستخدم فى قياس درجة الحرارة.  ٧ - جهاز يُستخدم لقياس درجة حرارة السوائل.  ٨ - جهاز يُستخدم لقياس درجة حرارة جسم الإنسان.
() (البحيرة ٢٠٢٠) () () () (بنى سويف ٢٠٢٠) () (مطروح ٢٠٢٠) () (سوهاج ٢٠٢٠) () () ()	اكتب المصطلح العلمين:  ١ - الطَّاقــة التى تنتقل من الجسم الأعلى فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى درجة المؤشّر يساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو برودة الأجسام.  ٣ - سائل يُستخدم فى صناعة الترمومترات.  ٥ - المواد التى تسمح بمرور الحرارة خلالها.  ٦ - أداة تُستخدم فى قياس درجة الحرارة.  ٧ - جهاز يُستخدم لقياس درجة حرارة السوائل.  ٨ - جهاز يُستخدم لقياس درجة حرارة جسم الإنسان.  ٩ - ترمومتر يُفضَّل استخدامه لقياس درجة حرارة جسم الأطفال.
() (البحيرة ٢٠٢٠) () () () (بنى سويف ٢٠٢٠) () (مطروح ٢٠٢٠) () (سوهاج ٢٠٢٠) () ()	اكتب المصطلح العلمي:  ١ - الطَّاقــة التى تنتقل من الجسم الأعلى فى درجة الحرارة إلى الجسم الأقل فى در- مؤشِّر يساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو برودة الأجسام.  ٢ - مؤشِّر يساعدنا على التعبير عن مدى سُخونة أو برودة الأجسام.  ٤ - المواد التى تسمح بمرور الحرارة خلالها.  ٥ - المواد التى لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.  ٢ - أداة تُستخدم فى قياس درجة الحرارة.  ٧ - جهاز يُستخدم لقياس درجة حرارة السوائل.  ٩ - ترمومتر يُفضَّل استخدامه لقياس درجة حرارة جسم الإنسان.  ٩ - ترمومتر يُفضَّل استخدامه لقياس درجة حرارة جسم الأطفال.  ١٠ - وَحدة قياس درجة الحرارة.



#### مجموعة (٦) اخترْ من العمود (ب) ما يناسب ما في العمود (أ):

(ب)	(1) -	
اً ( ) وَحدة قياس درجة الحرارة	١ - النُّحاس	
ب ( ) سائل يُستخرم في صناعة الترمومترات	٢ - البلاستيك	
ح ( ) يُوصِّل الحرارة أسرع من الألومنيوم	٣ - الدَّرجة السيليزية	
د ( ) من المواد رديكة التوصيل للحرارة رحرمكم	٤ - الكحول الإيثيلي	
هـ ( ) مادة تُستخدم لتطهير الترمومترات قبل الاستخدام		
(ب)	- (i) -	۲ -
أ ( ) مؤشِّر يساعدنا على التَّعبير عن مدى برودة أو سُخونة أيِّ جسم	ا - الحرارة	
ب ( ) مواد تسمح بسريان الحرارة خلالها	٢ - المواد جيِّدة التوصيل للحرارة	
ح ( ) مواد لا تسمح بسريان الحرارة خلالها		
( ) يُستخدم في صناعة الترمومترات	٣ - المواد ردِيئة التوصيل للحرارة	
هـ ( ) صُورِة من صُور الطَّاقـة، تنتقل من الجسم الأعلى في درجة	٤ - الزَّثيقِ الزرِّبُقِ	
الحرارة إلى الجسم الأقل في درجة الحرارة	0,5,5,5	
(ب)	(1)	٣
i ( ) درج <b>ة غل</b> يان الماء	١ - الترمومتر المِئوِى	
ب ( ) درجة تجمُّد الماء	٢ - الترمومتر الطِّبي	
ح ( ) يُستخدم لقياس درجة حرارة السوائل	۳ - <b>ص</b> فر° سی <b>ل</b> یزیة	
د ( ) يُستخدم لقياس درجة حرارة جسم الإنسان	٤ - • • <b>١ ° سيلي</b> ڙية ٠	
<ul> <li>هـ ( ) يُعطى مدى واسعًا لقياس درجة الحرارة</li> </ul>		

#### مجموعة (V) أكمل ما يأتى مُستعينًا بالكلمات الأتية:

(صفر° - الكحول الإيثيلي - ٣٧°- السَّوائل - النُّحاس - الزئبق - الخشب)	
١ - يُستخدم في تطهير الترمومتر الطّبي قبل وبعد استخدامه. ١ مستخدامه	0)
٢ - يُستخدم جهاز الترمومتر المِنْكُوى في قياس درجة حرارة	
٢ - درجة حرارة جسم الإنسان السَّليم سيليزية.	~
٤ - يُعتبرأسرع المعادِ <b>ن</b> في توصيل الحرا <b>رة</b>	
٥ - درجة تجمُّد الماء هيسيسي سيليزية.	•
- من أمثلة المواد التي لا تسمح بمرور الحرارة خلالها	1
١ – يستحُدم في صناعة الترمومترات .	/

## الأسئلة المقالية



#### مجموعة (٨) / ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:

١ - إمساك قطعة ثلج باليد.
---------------------------

٢ - تلامُس جسمين أحدهما درجة حرارته مرتفعة والآخر أقل في درجة الحرارة.

٣ - تلامُس جسمين لهما نفس درجة الحرارة.

٤ - عدم ترك مسافات محسوبة بين قُضبان السِّكك الحديدية.

- عدم وجود اختناق في الترمومتر الطبي.

- ارتفعت درجة حرارة الزُّئبق الذي يُستخدم في صناعة الترمومترات.

٧ - استخدام الماء في الترمومترات بدلًا من الزّئبق.

حاول شخص تطهير الترمومتر الطبي بماء يغلى.

٩ - الضغط بقوة على الترمومتر الطّبي بأسنانك.

1٠ - كانت جميع المواد التي يستخدمها الإنسان جيِّدة التوصيل للحرارة.

١١ - وضع ترمومتر مِئوى في ماء مُثلُّج.

١٢ - تسخين أحد طرفى ساق من الحديد، ولمسه من الطرف الآخر.

#### مجموعة (٩) علل لما يأتى:

- البلاستيك من المواد رديئة التوصيل للحرارة.

- الألومنيوم من المواد جيِّدة التوصيل للحرارة.

- تُستخدم المعادن في صناعة أواني الطُّهي.

٤ - تُصنع مقابض أواني الطُّهي من الخشب أو البلاستيك.

٥ - وجود اختناق فوق مُستودع الترمومتر الطّبي.

- يُفضَّل الزِّئيق في صناعة الترمومترات.

٧ - يجب رجُّ الترمومتر الطّبي قبل استخدامه.

٨ - يجب تطهير الترمومتر الطبي قبل استخدامه.

٩ - يجب عدم الضَّغط على الترمومتر بأسنانك بهوة. لعو ٥

أ ١٠ - لا يُستخدم الترمومتر المِئوى لقياس درجة حرارة جسم الإنسان.

#### (القاهرة ٢٠٢٠)

(المنيا ٢٠٢٠)

(الغربية ٢٠١٧)

(القليوبية ٢٠١٧)

١١ - الزِّئبق يُعطِى مدى واسعًا لقياس درجة الحرارة.

١٢ - لا يُستخدم الترمومتر الطبي لقياس درجة غليان الماء.

١٣ - لا يُمكن الاعتماد على حاسَّة اللمس في قياس درجة حرارة جسم الإنسان.

١٤ - وجود مسافات محسوبة بين قُضبان السِّكك الحديدية.

١٥ - تُصنع النوافِذ في البلدان الباردة من لوحين من الزجاج، بينهما مسافة بها هواء.

١٦ - تُستخدم الملابس الصُّوفية الثقيلة في فصل الشتاء.

١٧ - لا يتم تطهير الترمومتر الطّبي بوضعه في ماء مغلِّي.

### مجموعة (١٠) اذكر وظيفة (أهمية) كلِّ من:

١ - الألومنيوم

٢ - البلاستيك

٤ - المواد جيِّدة التوصيل للحرارة

٦ - الترمومتر المِئوى

٣ - الزُّئبق

٥ - الترمومتر الرقمي

## مجموعة (۱۱) 🖊 قارِن بين:

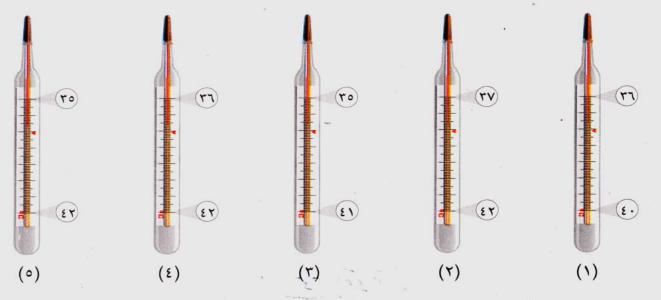
١ - المواد جيِّدة التوصيل للحرارة، والمواد ردِيئة التوصيل للحرارة.

٢ - الترمومتر الطُّبي، والترمومتر المِئوِي.



## مجموعة (۱۲) نمّ مهاراتك:

١ - أيُّ من الأشكال الآتية يُمثِّل التدريج الصحيح للترمومتر الطِّبي؟:



(السويس ٢٠١٩)

(القليوبية ٢٠٢٠)

(الإسكندرية ٢٠٢٠)

# اختبارات سللح التلميذ

على الوحدة الثانية



## الاختبار الأول

	(أ) أكمِل:
ل الجسم في درجة الحرارة.	١ - تنتقل الحرارة من الجسم في درجة الحرارة إلى
موائل، بينما يُستخدم الترمومترفي قياس	٢ - يُستخدم الترمومتر في قياس درجة حرارة الس
	درجة حرارة الإنسان.
<u> </u>	٣ - معدِن النُّحاس يوصِّل الحرارة أسرع من معدِن
و	٤ - يُستخدم و في صناعة مقابِض أوانِي اا
- الزُّئبق	ب اذكر وظيفة (أهمية) كلّ من: ١ - الألومنيوم ٢
	أ اكتبِ المصطلح العلمِى:
()	١ - المواد التي لا تسمح بسريان الحرارة خلالها.
ئی جسم. (	٢ - مؤشِّر يساعدنا على التَّعبير عن مدى سُخونة أو بُرودة أ
جة سيليزيوس).           (الجيزة ٢٠٢٠)()	<ul> <li>٣ - عُنصر يبقى سائلًا بين درجتى حرارة (-٣٩ و ٣٥٧ در٠٤ - الطَّاقـة التى تنتقل من جسم لآخر، بشرط الاختلاف في</li> </ul>
ن درجة حرارة كلِّ منهما.	٤ - الطَّاقـة التي تنتقل من جسم لآخر، بشرط الاختلاف في
	ب تعرَّف الحهاز المبيِّن امامك، تم اجب:
()) (7) (7)	١ – الرَّسم يُمثِّل
And and an	٢ - اكتبِ البيانات على الرَّسم: ﴿ وَهُ اللَّهُ الرَّسِمِ:
	(Y)(Y)
	) أ اختر الإجابة الصحيحة:
السَّائل الموجود به، مع تغيُّر درجة الحرارة.	١ - الفكرة الأساسية لعمل الترمومتر هي تغيُّر
(حجم - كثافة - كتلة - وزن	
*	٢ - عندما نلمس قطعة من الثَّلج تنتقل الحرارة من:
- الثلج إلى اليد - الهواء إلى الثلج - الثلج إلى الهواء)	
سیلیزیة.           (۳۷° – ۳۰° – ۳۳° – ۳۸°)	Note that the second of the se
(الحديد - النُّحاس - الألومنيوم - الهواء)	٤ - كُلُّ المواد التالية موصِّلة للحرارة ما عدا:
	ب علل:
- وجود اختناق في الترمومتر الطبي.	١ - يجب رجُّ الترمومتر الطِّبي قبل استخدامه. ٢
	أ صوَّب ما تُحته خط:
زية.	١ - يبدأ تدريج الترمومتر المِئوي من ٣٥° حتى ٤٢° سيلي
	٢ - أعلى درجة حرارة في الترمومتر المِئوِي تُمثِّل تجمُّد الد
م الترمومتر الطِّبى كل درجة مُقسَّمة إلى <u>خمسة</u> أجزاء	٣ - يُطهَّر الترمومتر الطِّبى بوضعه في الكيروسين. ٤ - في
	ب ماذا يحدث عند؟: ١ - عدم ترك مسافات محسُوبة بين
	٢ - وضع الترمومتر المِئوِي في ما

## الاختبار الثانى

			1
	95	أ أكمل:	Q
	و	١ - من المواد ردِيئة التوصيل للحرارة	
درجة سيليزية.		٢ - تدريج الترمومتر المِئوِي يبدأ من	1
لقياسها.	درجة سيليزية، ويُستخدم	٣ - درجة حرارة جسم الإنسان السَّليم	i
	، فيو	٤ - يختلف تركيب الترمومتر الطّبي عن المِئوي	1
		ب ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:	1
ماء يغلِي	٢ - وضْع ترمومتر طِبي في م	١ - تلامُس جسمين لهما نفس درجة الحرارة	1
		🐧 اكتبِ المصطلح العلمِى:	Y
)		١ - مواد تسمح بانتقال الحرارة خلالها.	
)		٢ – أسرع المعادِن توصيلًا للحرارة.	-
الحرارة. (ُ	رارة إلى الجسم الأقل في درجة	٣ - طاقة تنتقل من الجسم الأعلى في درجة الحر	
)	كواة الكهربية.	٤ - المادة التي تُستخدم في صناعة مِقبض المِك	-
		ب اذكر وظيفة كلّ من:	
	٢ - الترمومتر الرقمي	١ - الاختناق في الترمومتر الطِّبي	
		أ اختر الإجابة الصحيحة مما بين الأقواس:	4
(۱۱۰ – صفر – ۵۰ – ۸۰	زية.	١ - درجة انصهار الجليددرجة سيليز	
	ة أو سُخونة الأجسام: (الوزن - ا	٢ - المؤشِّر الذي يساعدنا على التعبير عن برودة	
الألومنيوم - البلاستيك - الزئبق	The second secon	٣ - تُصنع أوانِي الطَّهي من:	
	مع تغيُّر درجة الحرارة.	٤ - فكرة عمل الترمومتر تعتمد على تغيُّر	
لائل - كتلة الغاز - حجم الغاز	(حجم السَّائل - كثافة السَّ		1
	ت (يُكتفى بنقطتين).	ب علل: ١ - يُفضَّل الزِّئبق في صناعة الترمومترا	
		٢ - تُصنع مقابِض أوانِي الطَّهِي مِنَ الخَث	1
		أ صوِّب ما تحته خط:	(1)
	ىصانع.	١ - يُستخدم الخشب في صناعة الغلَّايات في الم	
	رمومتر الطِّبي.	٢ - يُوجد الاختناق فوق الأُنبوبة السَّميكة في التر	1
رة.		٣ - يُوضع الخشب بين لَوحى الزجاج عند صناعا	
		٤ - يُستخدم الترمومتر الطِّبي لقياس درجة حرا	
		ب انظرُ إلى الشكل المُقَابِل، ثم أجب:	
		١ - الرَّسم يُمثِّل الترمومتر	-
		٢ - اكتبِ البيانات على الرسم: ١ ٢ -	
(1) (7)			

# اختبارات تراكمية

على الوحدة الأولى والثانية



78

## الاختبار الأول

	ا أكمل:
	١- تقاس الكتلة بوحدة بينما يقاس الوزن بوحدة
	٢- من أمثلة المواد رديئة التوصيل للحرارة
	٣- عنصر الزئبقالتوصيل للحرارة.
	٤- بُعد الجسم عن مركز الكوكب من العوامل التي يتوقف عليها
	ب ماذا يحدث إذا؟:
طح الأرض	١- لامست يدك كوبًا من الشاى الساخن ٢- انعدمت الجاذبية على س
	أ اختر الإجابة الصحيحة:
$(\frac{1}{2} - \frac{1}{7} - \frac{1}{6} - \frac{1}{2})$	
حاس - البلاستيك - الرُكْبِق)	
- الوزن - الحجم - الكثافة )	
( ۲۵ – ۲۲ – صفر – ۲۷)	٤- بداية تدريج الترمومتر الطبىدرجة سيليزية.
	ب علل لما يأتى:
	١- يتمدد سلك الميزان الزنبركي عند تعليق جسم به.
	٢- تترك مسافات محسوبة بين قضبان السكك الحديدية .
	أ اكتب المصطلح العلمى:
()	١- الاتجاه الذي يؤثر فيه وزن الجسم.
()	٢ - سائل فضى اللون يمكن رؤيته بسهولة من خلال زجاج الترمومتر.
	٣ - وحدة قياس الكتلة ويكافئ تقريبًا كتلة مشبك الورق المعدني.
)	<ul> <li>٤ - المؤشر الذي يساعدنا على التعبير عن مدى سخونة أو برودة أي جسم.</li> </ul>
	اذا كان وزن جسم على سطح القمر ٣٠ نيوتن احسب وزنه على سطح الأرض.
•	(٧) أو (X):
)	۱ – الکیلوجرام یساوی ۱۰۰۰ جرام.
)	٢ - الحديد يوصل الحرارة أسرع من الألومنيوم.
)	٣ - تتغير كتلة الجسم من مكان إلى آخر.
)	٤ - تنتقل الحرارة من الجسم الساخن إلى الجسم البارد.
	ب اذکر وظیفة کل مما یأتی:
	١ – الاختناق في الترمومتر الطبي
	۲ – الميزان ذو الكفتين

## الاختبار الثانى

- 1
. [
9
T
101
No
1
4
9
1
Ī
9



# مُكوِّنات الغِلاف الجوِّى



## أهداف الوحدة

فى نهاية هذه الوحدة ينبغى أن يكون التلميذ قادرًا على أن:

- 🕦 يتذكر الغازات المكوِّنة للهواء الجوِّي، ونسبة وجودها.
  - 😙 يُحدِّد أهمية واستخدامات غاز الأكسجين.
- 1 يُجرى تجارب توضِّح خصائص غاز ثانى أكسيد الكربون.
  - 💿 يُحدِّد أهمية استخدامات غاز ثاني أكسيد الكربون.
    - 💎 يُحدِّد أهمية غاز النيتروجين.

- 😗 يتعرَّف خصائص غاز الأكسجين.
- 🕥 يتعرَّف خصائص غاز النيتروجين.





### أهداف الدرس:

فى نهاية الدرس ينبغى أن يكون التلميذ قادرًا على أن:

- 🕦 يتذكَّر الغازات المكوِّنة للهواء الجوِّي، ونسبة وجودها.
  - 🕜 يتعرَّف خصائص غاز الأكسجين.
  - 😙 يُحدِّد أهمية واستخدامات غاز الأكسجين.

### مفاهيم الدرس:

- ( ) الغِلاف الجؤر
- 🚺 العامِل المُساعِد
  - <equation-block> ضدًأ الحديد

- 🕜 عمليَّة البناء الضُّونى
  - 🕥 التَّأكسُد

🕜 الأجسام العالِقة

🗿 الاحتراق



• كوكب الأرض هو كوكب الحياة كما درسنا في الصف الرابع؛ حيث يتوافر به كل الشروط اللازمة لاستمرار الحياة، والتي من أهمها وجود الغلاف الجوِّي المُحيط بالكرة الأرضية، والذي يتكوَّن من مجموعة من الغازات بنسب مُعيَّنة، نتناول منها في هذا الدرس بشيء من التفصيل غاز الأكسجين اللازم لعمليتي التنفُّس واحتراق الغذاء.

## الغلاف الجوَّى

خلِيط من الغازات، تُحيط بالكرة الأرضية، مُنجَذِبة إليها بفعل الجاذبيَّة الأرضية.





#### غاز ثانى أكسيد الكربون وبُخار الماء، وغازات أخرى غاز الأكسجين • بنسبة ٢١ ٪ • بنسبة ١ ٪ من حجم الهواء من حجم الهواء % VA نيتروجين يُمـــثل غــاز • يُمثّل بُخار الماء والغازات الأخرى (مثل الأرجون ثاني أكسيد والنيون والهيليوم) نسبة الكربون ٢٠,٠٣٪ غاز النيتروجين من حجم الهواء. ٠,٩٧ ٪ من حجم الهواء. • بنسبة ٧٨ ٪

## 🔾 أمميّة الغِلاف الجوّى

◊ يحمى الأرض عن طريق طبقة الأوزون، التي تقوم بامتصاص الأشعة فوق البنفسجية الضَّارة القادِمة من الفضاء الخارجي.

من حجم الهواء

🕜 يعمل على اعتدال درجات الحرارة على سطح الأرض.



• يُوجِد في الغلاف الجوِّي كَمِّيات كبيرة من الأجسام العالِقة بالهواء. •

اللَّ جسام العالِقة عبارة عن ذرَّات دقيقة من الغُبار، والدُّخان، والغازات المُتصاعِدة من المصانع والسيَّارات والقاطرات والبَواخر.

## 🧿 فائدة الأجسام العالِقة

• يَتكاثف بُخار الماء الموجود في الهواء حولها، وينزل لسطح الأرض على هيئة قَطَرات المطر أو الثلج.

## 🧿 أضرار الأجسام العالِقة

• تُعتبر من مُلوِّثات الهواء الجوِّي.



بالرغم من أن الأجسام العالِقة في الغِلاف الجوِّي من المُلوِّثات فإن لها أهمية كبرى. ج لأنه يتكاثف حولها بُخار الماء، وينزل على هيئة أمطار أو ثلج.

• وسنتناول فيما يلى بعض الغازات المُكوِّنة للغِلاف الجوِّى:





## غــاز الأكسجين



نموذج لجزىء غاز الأكسجين

## تركيبه:

• يُوجِد الأكسجين في الغلاف الجوى في الحالة الغازية، حيث يتكوَّن من جزيئات ثُنائية الذرَّة، ويُرمز له بالرَّمز 🔾 .

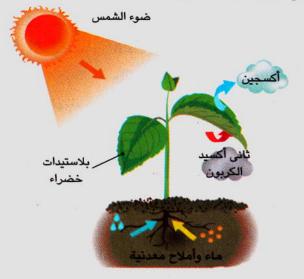
• يُوجَد بنسبة ٢١ ٪ من حجم الغِلاف الجوِّي، (ويُمثِّل تقريبًا خُمس م حجم الهواء).

#### مصدره:

• تُعتبر النباتات الخضراء هي المصدر

الرئيسي لغاز الأكسجين. علل؟

لأنَّ النباتات الخضراء تُنتج غاز الأكسجين بوَفرة أثناء عملية البناء الضُّوئي.



الدرس الأول: غاز الأكسجين

عملية البناع الضّوئى عمليَّة حيويَّة تقوم بها النباتات الخضراء في وجود ضوء الشمس؛ لتكوين الغذاء، وينطلق منها غاز الأكسجين.

بالرغم من استهلاك الأكسجين في عمليتي التنفُّس والاحتراق فإن نسبته تظل ثابتةً في الغِلاف الجوِّي. ج لأن النقص في نِسبة الأكسجين يُعوَّض باستمرار من خلال عملية البناء الضَّوئي.

غاز الأكسجين يُساعد على الاشتعال



## غاز الأكسجين يُساعِد على الاشتعال

اللُّدوات: حَوض زجاجي - مِخبار مدرَّج - شمعة - ماء مُلُّون - عُلبة ثِقاب

الملاحظة	الشكل التوضيحى	خطوات العمل
• ينطفئ لهب الشَّمعة	شمعة مشتعلة حوض زجاجى حوض زجاجى ماء ملون	ثبّت شمعة مشتعلة داخل حوض يحتوى على ماء مُلوَّن.  (*) نَكِّس المِخبار المدرَّج فوق الشمعة
بعد فترة.  لا يرتفع الماء المُلوَّن في المِخبار.		المُشتعِلة.    المُشتعِلة.  المُد مستوى الماء المُلوَّن في المُدوض خارج المِخبار وداخله.

#### تفسير ما حدث:

• ارتفع الماء المُلوَّن في المخبار ليحل محل الأكسجين الذي استهلكته الشمعة أثناء اشتعالها.

#### الاستنتاج

• يحتوى الهواء الجوِّي على غاز الأكسجين، الذي يُساعد على الاشتعال.



• يوجد الكثير من المُركَّبات الغنية بغاز الأكسجين، مثل:

فوق أكسيد الهيدروجين (ماء الأكسجين الذي يُمكن الحصول عليه من الصيدليات) وبعض الأملاح.



## 🔾 تحضِير غاز الأكسجين فى المعمل

الأدوات:

## نشاط ۲ تحضِير غاز الأكسجين فى المعمل

دورَق زجاجى - سِدادة من الفلين ذات ثقبين - قُمع زجاجى ذو صُنبور - أُنبوبة توصيل زجاجية ُ - حَوض - عِدة مَخابير زجاجية أكسيد الهيدروجين (ماء الأكسجين) - ثانى أُكسيد المنجنيز

الملاحظة	الشكل التوضيحى	خطوات العمل
■ تتصاعد فُقًاعات غاز الأكسجين لأعلى المخبار، ويُراح الماء لأسفل. المقلى كُمِّية ثانى أكسيد المنجنيز أسود اللون) لماء كما هي، دون تغيُّر.	محلول فوق أكسيد الهيدروجين غاز الأكسجين سدادة من صنبور الفلين حوض به ماء ثاني أكسيد المنجنيز	كُوِّن الجهاز المُبيَّن بالشكل المقابل.     ضعْ كَمِّية من ثانى أكسيد المنجنيز في الدَّورق.     املأ القُمع بفوق أكسيد الهيدروجين.     افتحِ الصُّنبور؛ ليسمح بنُزول كَمِّية قليلة من فوق أكسيد الهيدروجين على ثانى أكسيد المنجنيز، ثم سجِّل ملاحظاتك.     ملاحظاتك.     أغلق الصُّنبور عند امتلاء المِخبار بالغاز، ثم أغلق فُوَّهَة المِخبار، وارفعه من الحَوض.     أكرِّر نفس الخطوات؛ لتقوم بملء عِدة مخابيـر بالأكسجين؛ لاختبـار خـواصٌ الغاز.

#### الاستنتاج

يَنْحَلُّ محلول (فوق أكسيد الهيدروجين) في وجود (ثاني أكسيد المنجنيز) إلى (ماء وغاز الأكسجين)، ويُمكن التَّعبير عن هذا التفاعل كالآتى:

ثانى أكسيد المنجنيز فوق أكسيد الهيدروجين عامل مُساعِد ◄ غاز الأكسجين

يبقى ثانى أكسيد المنجنيز -كما هو- دون تغيُّر فى كَمِّيته وخواصِّه؛ حيث إنه يعمل كعامل مُساعِد
 (حَفَّاز) يزيد من سُرعة التَّفاعُل دون أن يشترك فى التَّفاعُل.

العامل المُساعِد (الحَفَّاز) مادة تُضاف للتفاعل؛ لتزيد من سرعته دون أن تؤثِّر في النواتج، ولا تتغير خواصُّها أو كَمِّيتها.

ثانى أكسيد المنجنيز يُعتبر عاملًا مساعدًا أثناء تحضير الأكسجين في المعمل.

كانه يزيد من سرعة انحلال فوق أكسيد الهيدروجين إلى ماء وأكسجين دون أن تتغير خواصُّه أو كَمِّيته.



ال يُجمع غاز الأكسجين بإزاحة الماء لأسفل.

ج لأنه قليل (شحيح) الذوبان في الماء.



و نشاط ۳

• يتميَّز غاز الأكسجين بعدة خصائص، لتعرُّف هذه الخصائص نجرى النشاط التالي:



## اكتشف خصائص غاز الأكسجين

اللدوات: عِدة مخابِير زجاجية بها غاز الأكسجين - أعواد ثِقاب (كبريت) - حوض به ماء - شريط ماغنسيوم

ملاحظة	II.	الشكل التوضيحى	خطوات العمل
سجين غساز اللون والرَّائحة.		مخبار به أكسجين	<ul> <li>أُخُذْ مِخبارًا مملوءًا بغاز الأكسجين،</li> <li>ثم اختبر لونه ورائحته.</li> </ul>
ح الماء المُلوَّن المِخبار بمقدار ب.	10.00	مخبار به أكسجين أكسجين ماء ملون	خذ مخبارًا آخر مملوءًا بغاز الأكسجين، ونَكِّسه في حَوض به ماء مُلوَّن لتختبر ذوبانه.
، اشتعال عود يت.	پزداد الكِبر	عود کبریت	أدخل عود كبريت مشتعل في    مخبار مملوء بغاز الأكسجين.

(عُ) نَكِّس مخبارًا مملوءًا بالأكسجين پزداد توهی عود الکبریت فی المخبار السُّفلي، حيث حـلَّ على فُوَّهـة مخبار آخر به هواء، الأكسجين محل الهواء. وأدخل عود كِبريت مُشتعلًا في المِخبار العُلوى ثم في المِخبار السُّفلي.

> شريط ماغنسيوم ( ) أدخل شريط ماغنسيوم مُشتعلًا في مخبار به أكسجين.

 پزداد توهی شریط الماغنسیوم، ثم تتكوَّن مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم في المخبار.

#### الاستنتاج

- نستنتج من هذه التَّجارب خصائص غاز الأكسجين، وهي أنه:
  - 1 غاز عديم اللون والطُّعم والرائحة.
  - 🕜 قليل (شحيح) الذُّوبان في الماء.
  - 🕜 لا يشتعل، ولكنه يُساعد على الاشتعال.
- 1 أثقل من الهواء (كثافته أكبر من كثافة الهواء)؛ حيث إنه يحلُّ مَحل الهواء.
- يَتَّجد مع الماغنسيوم المُشتعل مكوِّنًا مادة بيضاء تُسمَّى (أكسيد الماغنسيوم).

## 🗿 اتِّحاد الأكسجين مع العناصر الأخرى

 يَتَّجِد الأكسجين اتِّحادًا مُباشرًا مع معظم المواد مكوِّنًا ما يُسمَّى بـ (الأكاسيد). إذا كان الاتِّحاد سريعًا يُسمَّى (الاحتراق)، أما إذا كان بطيئًا فيُسمَّى (التأكسد).

التأكسد	الاحتراق	
اتِّحاد المواد مع الأكسجين ببطء فى وجود الرُّطوبة (الماء).	اتِّحاد المواد مع الأكسجين بسرعة، مع انطلاق ضوء وحرارة.	التعريف
اتِّحاد الأكسجين مع الحديد مُكوِّنًا (أكسيد الحديد)، أو ما يُعرف بـ (الصَّدأ).	اتِّحاد الأكسجين مع الماغنسيوم مُكوِّنًا (أكسيد الماغنسيوم).	مثال



## كيف يتكوَّن صَدأ الحدِيد؟



الأدوات: مسامير (أو قطعة من سلك تنظيف الأوانِي المصنوع من الحديد) - ماء.

الملاحظة	الشكل التوضيحى	خطوات العمل
◄ تتكوَّن طبقة بُنية هشَّة على المسامير (أو قطعة سلك التنظيف) بعد التعرُّض للرطوبة.		بَلِّل المسامير أو قطعة سلك التنظيف بالماء.       ضِعِ المسامير أو قطعة سلك التنظيف في مكان رَطب عِدة أيام، ثم افحصها.       قارن بين الحديد قبل وبعد تعرُّضه للرُّطوبة.
يتكوَّن عليها طبقة بُنيَّة تُسمَّى صدأ الحديد (أكسيد الحديد)	ن الحديد لأكس جين الهواء الرطب؛ فإنه	صدًأ الحديد (أكسيد الحديد).

طبقة بُنية اللون، تتكوَّن على الحديد؛ نتيجة اتِّحاده بالأكسجَين في جوٍّ رَطب.



• الأدوات المصنوعة من مادة الحديد مثل (أعمدة الكباري) عند تعرُّضها للهـواء الرطب؛ فإنها تصدأ وتتآكل؛ مما يُسبِّب حدوث خسائر اقتصادية كبيرة؛ لذلك يجب عزلها بالدِّهانات لحمايتها من الصَّدأ.



علل؟ تُطلى الأعمِدة المعدِنية للكبارى بالدِّهانات.

ج لحمايتها من الصَّدأ والتآكُل.





## هل تزداد كتلة المواد بعد اتّحادها بالأكسجين؟

اللُّدوات: ميزان رقمى - سلك تنظيف الأوانِي - ورَق ألومنيوم - مَوْقِد - مِلْقَط

### خطوات العمل الشكل التوضيحي الملاحظة أُ اصنعْ كُرَتَيْن من سلك التنظيف، واجعلهما بنفس الكتلة (مُستخدمًا في ذلك الميزان الرقْمي). (٢) التقط إحدى الكُرتَيْن بالملْقَط، ثم سلك تنظيف كُتلة كرة سلك التنظيف أشعلها بوضعها على اللهب؛ حتى يحمرٌ الجزء الدَّاخلي لكرة السِّلك. المُحترقـة أكبر مـن كتلة كرة السِّلك التي (أ) ضع كرة السلك المُشتعلة على لم تُحترقْ. طبق من الألومنيوم أو الحديد، حتى تنطفئ. سلك تنظيف مُحترق سلك تنظيف غير مُحترق ﴿ كُ أُعِد قياس كتلة الكُرتَيْن، وقارن بين كتلة الكرة المُحترقة وكتلة الكرة التي لم تحترقْ (مُستخدمًا الميزان الرقْمي).

#### الاستنتاج

- يحترق سلك التنظيف المصنُوع من الحديد؛ لأن السطح الخارجي لسلك التنظيف كبير بدرجة تجعله يتفاعل مع غاز الأكسجين الموجود في الهواء، ويتم احتراقه بسرعة.
  - اتِّحاد الحديد مع الأكسجين نَتج عنه أكسيد الحديد، الذي أدى لزيادة الكتلة.



كتلة سلك تنظيف الأواني بعد احتراقه أكبر من كتلته قبل احتراقه.

كُنْ أكسجين الهواء الجوى اتَّحد مع الحديد مكوِّنًا أكسيد الحديد؛ لذلك تزيد كتلته.





#### أ - اختر اللجابة الصحيحة:

1 ينحَل فوق أكسيد الهيدروجين في وجود ثاني أكسيد المنجنيز إلى:

(أكسجين وهيدروجين - أكسجين وماء - هيدروجين وماء - هيدروجين ومنجنيز)

 $(\% \land 9 - \% \lor \land - \% \lor 1 - \% \lor, \bullet \%)$ 

- 🕜 يُشكِّل غاز الأكسجين نِسبة ....... من الغِلاف الجوِّي .
  - ن كلُّ مما يلى من خصائص غاز الأكسجين، ما عدا أنه:

(يزيد من الاشتعال - عديم اللون - أثقل من الهواء - كثير الذوبان في الماء)

#### ب - ماذا يحدث عند؟:

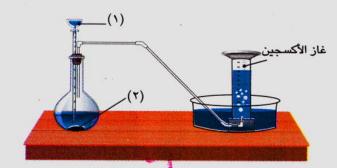
- وَضْع مِسمار مُبلِّل بالماء عدة أيام في جقِّ رطب.

#### ج - أكمل ما يأتى:

- 🕦 يتم تحضير غاز الأكسجين من ...... في وجود عامِل مُساعد هو ......
  - 🕜 في عملية البِناء الضُّوئي يمتص النبات غاز ...... وينتج غاز ....

#### د - اذكر وظيفة ما يأتى:

- ثانى أكسيد المنجنيز في تحضير غاز الأكسجين.
  - ه انظر إلى الشكل الذي أمامك، ثم أجب:
    - 🕦 المحلول (١) هو .....
      - 🚺 المادة (٢) هي .....
    - 😙 يُجمع هذا الغاز بــ .....



### علماء أفادوا البشريّة

- اكْتُشِفَ غاز الأكسجين في الصين القديمة عام ٨٠٠ قبل الميلاد.
  - أعاد اكتشافه جوزيف بريستلي في أغسطس عام ١٧٧٤م.
- أطلق أنطوان لافوازييه عليه اسم « أكسجين » في عام ١٧٧٨م.



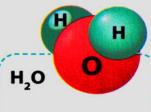
## 👛 أهمية واستخدامات غاز الأكسجين

### 🧿 أممية غاز الأكسجين

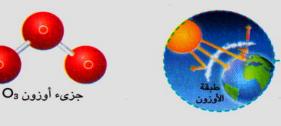
• للأكسجين أهمية بالغة في حياة الإنسان والكائنات الحيَّة؛ حيث إنه:



• ضروريٌ لعمليتي التنفُّس واحتراق الغداء داخل الخلايا الحيَّة؛ لإنتاج الطاقـة اللازمة للعمليات الحيويَّة.



• يدخــل فـي تركيب الماء؛ حيث إن جزىء الماء يتكوَّن مـن اتّحاد ذرة أكسجين وذرَّتي هيدروجين.



- غاز الأكسجين هو المكوِّن الرئيسى لغاز الأوزون، الـذى يُشكِّل طبقة الأوزون الموجودة في الغِلاف الجوِّي، وهي تحمِي الأرض من الأشعة الضَّارة القادمـة مـن الشُّمس.
- جـزىء غـاز الأوزون يتكوَّن من ثلاث ذرَّات أكسجين، ويُرمــز له بالرمز  $(O_3)$ .

## 🔾 استخدامات غاز الأكسجين

يُضغَط غاز الأكسجين، ويُعبَّأ في أُسطوانات حدِيديَّة للأغراض التالية:



• الغُوص تحت الماء (القُدرة على التنفُّس)



• التنفُّس الصِّناعي للمرضى الذين يُعانون صعوبة في التنفُّس أو عند إجراء العمليات الجراحية.



• تسلُّق الجبال لأن نسبة غاز الأكسجين تقل كلّما ارتفعنا عن سطح الأرض.



• قطع ولحام المعادن حيث يُخْلَط مع غاز الأسيتيلين؛ لتكوين لهب (الأكسى أسيتيلين) الذي تصل درجة حرارته إلى ۳۵۰۰°، وهي تكفي لصهر المعادِن.



لخص الدرس

## غاز الأكسجين

خليط من الغازات، تُحيط بالكرة الأرضية، مُنجذِبة إليها بفعل الجاذبية الأرضية.

الغلاف الجؤس

#### مكؤنات الغلاف الجوى

غاز ثاني أكسيد الكربون وبُخار الماء وغازات أخرى (١٪)

غاز النيتروجين (۷۸٪) غاز الأكسجين (۲۱٪)

أهميته: ١ - يحمى الأرض من الأشعَّة فوق البَنفسَجية الضارة، عن طريق طبقة الأوزون.

٢ - يعمل على اعتدال درجات الحرارة على سطح الأرض.

#### غــاز الأكسجين

- مصدره: المصدر الأساسى للأكسجين النَّباتات الخضراء؛ حيث تُنتجه أثناء عملية البِناء الضَّوئي.
  - حجمه فى الهواء: يشغل الأكسجين ( ) حجم الهواء الجوى تقريبًا.
- تحضيره: يتم تحضير غاز الأكسجين من فوق أكسيد الهيدروجين، الذي ينحلُ في وجود ثاني أكسيد المنجنيز
   إلى ماء وغاز الأكسجين.

- خواصه: عديم اللون والطّعم والرائحة قليل (شحيح) الذّوبان في الماء أثقل من الهواء لا يشتعل ولكنه يُساعد على الاشتعال يَتَّحِد مع الماغنسيوم مكوِّنًا مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم.
  - أهميته: ضرورى للتنفُّس واحتراق الغذاء يدخل في تركيب الماء المكوِّن الأساسي لغاز الأوزون.
    - استخداماته: الغوص تحت الماء تسلُّق الجبال التنفُّس الصناعي قَطع ولحم المعادن.

مادة تُضاف للتفاعل؛ لتزيد من سُرعته دون أن تؤثِّر في النواتج، ولا تتغيَّر خواصها أو كَمِّيتها.

العامِل المُساعِد

طبقة بُنيَّة اللون، هشَّة، تتكوَّن على الحديد؛ نتيجة اتَّحاده بالأكسجين في جقِّ رطب.

صدأ الحديد

اتّحاد المواد مع الأكسجين بسرعة، مع انطلاق ضوء وحرارة.

الاحتراق

اتّحاد المواد مع الأكسجين ببطء، في وجود الرطوبة (الماء).

التأكسد

# تدريبات الكتاب المدرسى



# على الدرس الأول

	يحة:	م العبارات غير الصد	حة، وعلامة (X) أماد	أمام العبارات الصحي	ضع علامة (√)	(1)
)		ة البِناء الضُّوئي.	ات الخضراء أثناء عمليا	سجين بوَفرة من النَّبات	أ ينتج غاز الأك	
)	كسيد الكربون.	جين في وجود ثاني أ	ول فوق أكسيد الهيدرو	كسجين من تفكُّك محا	<ul> <li>پُحضَّر غاز الا</li> </ul>	
)			أكسجين.	اد بعد اتّحادها بغاز الا	ح تُقل كُتلة المو	
)			مز له بالرمز ₃O.	أوزون من ذرَّتين، ويُر	د يتكوَّن غاز الأ	
)			عند تعرُّضها للرُّطوبة.	المصنوعة من الحديد ع	📤 تتآكل المواد	
)	ن.	كوَّن مادة بيضاء اللور	اغنسيوم المُشتعل، وتت	كسجين مع شُريط الم	و يتفاعل غاز الا	
		على الاشتعال.	لا يشتعل ولكنه يُساعد	لمت أن غاز الأكسجين	فكّر وأجب: إذا ء	(*)
	أعلى من ٢١٪؟	للهواء الجويِّ بنسب	غاز الأكسجين يُوجد في	تنا على الأرض إذا كان	فماذا يحدث لحيات	
				¥	علل:	(*)
أ بالرغم من أن أكسجين الهواء يُستهلك في عمليات التنفس، إلا أن نسبته تظل ثابتةً في الغِلاف الجوِّي.						
		تحضيره في المعمل.	سفل فى المخبار أثناء ن	كسجين بإزاحة الماء لأ	ب يُجمع غاز الأه	
			مرار الحياة على الأرض	ى أهمية كبيرة فى استه	ج للغِلاف الجوِّ	
		تحاده	الأرض؛ فيكوِّن الماء بان	مية قُصوى للحياة على	لغاز الأكسجين أهم	(1)
مع غاز الهيدروجين.						
اذكر أمثلة أخرى لأهمية غاز الأكسجين واستخداماته.						
			ط التالى:	كسجين فى المخطد	اكتب خواص الأا	•
			الأكسجين		10	
		- 1		L .	1	
						8
		***************************************		•••••		
	) ) ) ) )	)  كسيد الكربون.  ( )  ( )  أ أ أ أ الملى من ٢١٪؟  أ أ أ أ أ أ أ أ أ أ أ أ أ أ أ أ أ أ	البناء الضّوئي. جين في وجود ثاني أكسيد الكربون.  كوَّن مادة بيضاء اللون.  كوَّن مادة بيضاء اللون.  الهواء الجويِّ بنسب أعلى من ٢١٪؟  إلا أن نسبته تظل ثابتةً في الغِلاف الجوِّي. تحضيره في المعمل.	الت الخضراء أثناء عملية البناء الضّوئي. ول فوق أكسيد الهيدروجين في وجود ثاني أكسيد الكربون. (كسجين. مز له بالرمز وO. عند تعرُّضها للرُّطوبة. اغنسيوم المُشتعل، وتتكوَّن مادة بيضاء اللون. لا يشتعل ولكنه يُساعد على الاشتعال. غاز الأكسجين يُوجد في الهواء الجويِّ بنسب أعلى من ٢١٪؟ ك في عمليات التنفس، إلا أن نسبته تظل ثابتةً في الغِلاف الجوِّي. سفل في المخبار أثناء تحضيره في المعمل. الأرض؛ فيكوِّن الماء باتحاده على واستخداماته. علا التالى:	را المجين بوَفرة من النّباتات الخضراء أثناء عملية البناء الضّوئي.  (أكسجين من تفكُّ محلول فوق أكسيد الهيدروجين في وجود ثاني أكسيد الكربون. (إد بعد اتّحادها بغاز الأكسجين. (أوزون من ذرّتين، ويُرمز له بالرمز وO. (المصنوعة من الحديد عند تعرُّضها للرُّطوبة. (أكسجين مع شَريط الماغنسيوم المُشتعل، وتتكوَّن مادة بيضاء اللون. (المحت أن غاز الأكسجين لا يشتعل ولكنه يُساعد على الاشتعال. (أكسجين الهواء يُستهلك في عمليات التنفس، إلا أن نسبته تظل ثابتةً في الغِلاف الجوِّي. (أكسجين بإزاحة الماء لأسفل في المخبار أثناء تحضيره في المعمل. (ي) أهمية كبيرة في استمرار الحياة على الأرض؛ فيكوُّن الماء باتحاده (ي) شهمية غاز الأكسجين واستخداماته. (ي) كسجين في المخطط التالي:	أ بالرغم من أن أكسجين الهواء يُستهلك في عمليات التنفس، إلا أن نسبته تظل ثابتةٌ في الغِلاف الجوِّي.  ب يُجمع غاز الأكسجين بإزاحة الماء لأسفل في المخبار أثناء تحضيره في المعمل.  ك للغِلاف الجوِّي أهمية كبيرة في استمرار الحياة على الأرض.  لغاز الأكسجين أهمية قُصوى للحياة على الأرض؛ فيكوِّن الماء باتحاده  مع غاز الهيدروجين.  اذكر أمثلة أخرى للهمية غاز الأكسجين واستخداماته.  اكتب خواص الأكسجين في المخطط التالى:  اللُكسجين

## تدريبات سلاح التلميذ المتنوعة

## على الدرس الأول



### أولًا: الأسئلة الموضوعية

الأتية:	العبارات	<b>أكمل</b> ا

(القاهرة ٢٠٢٠)	١ - يتم تحضير الأكسجين في المعمل من محلول في وجود
(أسيوط ٢٠١٩)	٢ - يُرمَز لجزىء غاز الأكسجين بالرمز وجزىء الأوزون بالرمز
. ٪ (مطروح ۲۰۱۷)	٣ - نسبة غاز الأكسجين في الجوِّ ٪ وغاز النيتروجين
	<ul> <li>٤ - يستهلك النبات غازفي عملية التنفسُ.</li> </ul>
(الأقصر ٢٠٢٠)	<ul> <li>و نتج غاز الأكسجين بوفرة من النباتات الخضراء أثناء عملية</li></ul>
ه في المعمل.	٦ - يُجمع غاز الأكسجين بإزاحةلأسفل في المِخبار أثناء تحضير
	٧ - يتفاعل الحديد الرَّطب معمُكوِّنًا أكسيد الحديد.
	٨ - عند تحضير غاز الأكسجين يُستخدم ثانى أكسيد المنجنيز كـ
بينما إذا تم ببطء في وجود	٩ - اتَّحاد الأكسجين مع العناصر سريعًا وينتج ضوءًا وحرارة يُسمَّى
(الإسكندرية ٢٠٢٠)	الرُّطوبة يُسمَّى
(بورسعید ۲۰۲۰)	١٠ - يُخلَط غاز الأكسجين مع غاز الأسيتيلين ليُعطِى لهب
	١١ - يُضغَط غاز الأكسجين في أسطوانات ويُستخدم في و
	اختر الإجابة الصحيحة:
- الأكسحين – الهيدر وحين – الأو زون)	١ - الغاز الذي يتفاعل بسهولة مع كثير من العناصر: (القاهرة ٢٠٢٠) (النيتروجين
(شَحيح - سريع - عدِيم - متوسِّط)	
( 0 (1) (1)	٣ - الغاز الذي يُستخدم مع غاز الأسيتيلين في لِحام المعادِن هو غاز:
لهيدر وحين – ثاني أكسيد الكريون)	(السويس ٢٠١٧) (الأكسجين - النيتروجين - ا
(00.5 - 1 - 6 - 01.90-14	<ul> <li>٤ - ينحل فوق أكسيد الهيدروجين في وجود ثاني أكسيد المنجنيز إلى:</li> </ul>
محدن و ماء - هيدر وحدن و منحنين)	(البحر الأحمر ۲۰۱۹) (أكسجين وهيدروجين – أكسجين وماء – هيدر
	<ul> <li>٥ - عندما تحترق كُتلة من سلك التنظيف المصنوع من الحديد في الهواء مع الا</li> </ul>
- تَنقُص - تقل للنصف - لا تتغيَّر)	
صف - أقل من - تُساوى - أكبر من)	
	<ul> <li>٧ - كنافة غار الأكسجين في المعمَل من تحلُّل فوق أكسيد الهيدروجين في و-</li> </ul>
	<ul> <li>٧ - يحصر عار الاحسجين في المعمل من تحان قوق احسيد الهيدروجين في و.</li> <li>(القاهرة ٢٠٢٠)(ثاني أكسيد الكربون - ثاني أكسيد المنج</li> </ul>
بنیر - احسید انحدید - انهیدروجین) (۲۱ - ۲۱ ٪ - ۷۸ ٪ - ۸۹ ٪)	
*	<ul> <li>٨ - يُشكَل غاز الأكسجين نسبة</li></ul>
	٩ - تتكوَّن الطبقة الموجودة بالغِلاف الجوِّي، والتي تحمِي الأرض من الأشعَّة ا
$(O_2 - O_3 - N_2 - CO_2)$	

	اكتب المصطلح العلمِى:	0
()	١ - مادة غنيَّة بالأكسجين تُستخدم في تحِضير غاز الأكسجين في المعمل.	
()	<ul> <li>٢ - غاز ينتج بوَفرة من النباتات الخضراء في عملية البناء الضُّوئي.</li> </ul>	
(القاهرة ۲۰۲۰)(	٣ - غاز يتكوَّن جزيئه من ثلاث ذرات من الأكسجين.	
(البحيرة ٢٠٢٠)(	٤ - أجسامٌ تفيد في تكاثف بُخار الماء حولها ونزول المطر.	
(الفيوم ۲۰۲۰)(	<ul> <li>و - لهب ينتج من احتراق خليط من غازى الأكسجين والأسيتيلين.</li> </ul>	
(الغربية ٢٠١٩)(	<ul> <li>٦ - غاز يُستخدم في تحضيره محلول فوق أكسيد الهيدروجين.</li> </ul>	
()	٧ - مادة تُضاف للتَّفاعل؛ لتزيد من سرعته، دون أن تؤثِّر في النواتج.	
ضية. (الأقصر ٢٠٢٠) (	<ul> <li>٨ - خليط من الغازات يُحيط بالكرة الأرضية، وينجذِب إليها بفعل الجاذبية الأر</li> </ul>	
(الإسماعيلية ٢٠٢٠) (	٩ - اتِّحاد المواد ببطء مع غاز الأكسجين في وُجود الرُّطوبة.	
()	١٠ - تفاعُل المواد مع الأكسجين بسرعة، مع انطلاق ضوء وحرارة.	
	ضع علامة ( √) أو (X):	(
( )	<ul> <li>ا خاز الأكسجين عديم اللون والطّعم، وله رائِحة نفّاذة.</li> </ul>	
( )	٢ - يُمثِّل غاز الأكسجين ٧٨ ٪ من حجم الغِلاف الجوِّي.	
(کفر الشیخ ۲۰۱۷)	<ul> <li>٣ - يُستخدم لهب الأكسى أسيتيلين في قطع ولحام المعادن.</li> </ul>	
(الدقهلية ۲۰۱۷)	<ul> <li>٤ - غاز الأوزون يتكوَّن من ثلاث ذرات أكسجين.</li> </ul>	
(کفر الشیخ ۲۰۱۷)	<ul> <li>٥ - تَقِلُّ كُتل المواد بعد اتّحادها مع غاز الأكسجين.</li> </ul>	
( )	<ul> <li>٦ - تُستخدم أسطوانات من غاز الأكسجين أثناء تسلُّق الجبال.</li> </ul>	
( )	٧ - غاز الأكسجين لا يشتعل، ولا يُساعِد على الاشتعال.	
يد الكربون. (أسيوط ٢٠١٩)( )	<ul> <li>٨ - يُحضَّر غاز الأكسجين من تفكُّك فوق أكسيد الهيدروجين في وجود ثاني أكس</li> </ul>	
(الجيزة ٢٠٢٠)	<ul> <li>٩ - تتآكل المواد المصنوعة من الحديد بعد تعرُّضها للرطوبة.</li> </ul>	
( )	١٠ - يُجمع غاز الأكسجين بإزاحة الماء إلى أسفل.	
	ثانيًا: الأسئلة المقالية	
		1

#### ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:

- ١ إضافة فوق أكسيد الهيدروجين إلى دورق يحتوى على ثانى أكسيد المنجنيز.
- ٢ تعرَّض مسمار مُبلًل بالماء عدة أيام لجق رطب.
  - ٣ تنكِيس مِخبار مملوء بالأكسجين فوق مِخبار مملوء بالهواء لفترة.
    - ٤ وضع عود ثِقاب مُشتعل في مِخبار به أكسجين.
      - ٥ عدم وجود طبقة الأوزون في الغِلاف الجوِّي.
- ٦ إدخال شَريط من الماغنسيوم المُشتعل في مِخبار به أكسجين.



(أسوان ۲۰۲۰)

#### علل لما يأتى:

- ١ تظلُّ نسبة الأكسجين ثابتةً في الهواء الجويِّ رغم استهلاكه أثناء التنفُّس والاحتراق. (بورسعيد ٢٠٢٠)
- ٢ طبقة الأوزون لها أهمية بالِغة في حياة الكائِنات الحية. (أسوان ٢٠١٧)
  - ٣ أهمية الأجسام العالِقة في الغِلاف الجوِّي.
- ٤ يُجمع غاز الأكسجين بإزاحة الماء لأسفل في المخبار، أثناء تحضيره في المعمل. (أسيوط ٢٠١٩)
- ه تُستخدم أُسطوانات من الأكسجين أثناء تسلُّق الجبال. (القاهرة ٢٠١٧)
- ٦ يتم عزل أعمدة الكبارى الحديدية عن الهواء بالدِّهانات.
- ٧ للغلاف الجوِّي أهمية كبيرة لاستمرار الحياة على الأرض. (القاهرة ٢٠٢٠)
- ٨ إضافة ثانى أكسيد المنجنيز عند تحضير غاز الأكسجين من فوق أكسيد الهيدروجين.
   (الإسكندرية ٢٠١٨)
- ٩ تزداد كُتلة سلك التنظيف المصنُوع من الحديد عند احتراقه. (بني سويف ٢٠٢٠)

### اذكر وظيفة (أهمية) كلِّ من:

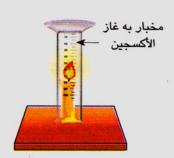
- ١ طبقة الأوزون (القليوبية ٢٠١٧ القاهرة ٢٠١٧) ٢ الأجسام العالِقة في الغِلاف الجوِّي
- ٣ ثانى أكسيد المنجنيز في تحضير غاز الأكسجين (أسيوط ٢٠١٩) ٤ الغِلاف الجوِّي (أسوان ٢٠٢٠)
  - ٥ لهب الأكسى أسيتيلين
    - ٦ فوق أكسيد الهيدروجين في تحضِير الأكسجين في المعمل

#### فى الشكل المُقابل:

- 1 عند إدخال الشمعة المشتعلة إلى المخبار، ماذا تلاحظ؟
  - ب الاستنتاج:
    - اذكر استخدامات غاز الأكسجين؟
      - اذكر خواصٌ غاز الأكسجين؟
    - انظر إلى الرسمة التالية، ثم أكمل:



- ال ينحلُ فوق أكسيد الهيدروجين إلى ....... + ........
- ب الغاز النَّاتج يتَّحد مع غاز الأسيتيلين، ويُعطِى لهب .....



(الجيزة ٢٠١٧ - البحيرة ٢٠١٧ - القاهرة ٢٠٢٠)

(الشرقية ٢٠١٧)

# اختبار سلاح التلميذ



على الدرس الأول



اً أكمل ما يأتى:	J
١ - غازضروري لتنفُّس النباتات، ونسبته في الهواء الجويِّ	
٢ - يتكوَّن جزىء الماء من اتِّحاد ذرتى وذرة	
٣ - يتكوَّن غازمن ثلاث ذرات من الأكسجين، ويُرمَز له بالرمز	
٤ - المصدر الرئيسي لغاز الأكسجين في الهواء الجوِّي هو	
٥ - المادة النَّاتجة عن احتراق شريط الماغنسيوم في وجود الأكسجين تُسمَّى	
ب ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:	
١ - وضع عود كِبريت في مِخبار به غاز الأكسجين	
٢ - عدم وجود طبقة الأوزون في الغِلاف الجوِّي	
أ اكتب المصطلح العلمى:	(
١ - لهب يُستخدم في قَطع ولِحام المعادِن.	
٢ - خليط من الغازات تُحيط بالكرة الأرضية منجذبة إليها بفعل الجاذبية الأرضية.	
٣ - اتِّحاد المواد مع الأكسجين بسرعة مع انطلاق ضوء وحرارة.	
٤- مادة غنية بالأكسجين تُستخدم في تحضير غاز الأكسجين في المعمل.	
ب اذکر وظیفة کلّ من:	
١ - ثاني أكسيد المنجنيز في تحضِير غاز الأكسجين	
٢ - الأجسام العالِقة في الغِلاف الجوِّي	
أ اختر الإجابة الصحيحة:	(
١ - إذا كانت كُتلة سلك تنظيف الألومنيوم ٢٤,٠ جم، فعند احتراق السِّلك حتى الاحمرار فإن ا	
(۱۸,۰ جم - ۲۲,۰ جم - ۲۲,۰ جم - ۲۲,۰	
$-\frac{7}{100}$ غاز الأكسور: $-\frac{7}{100}$	

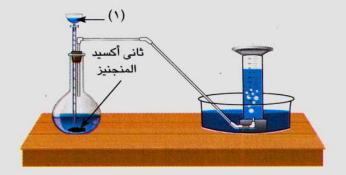
لكتلة قد تُساوى: جم - ۲۸,۰ جم)  $(\frac{\circ}{\Gamma} - \frac{1}{\Gamma} - \frac{\delta}{\Gamma})$ ٣ - من خصائص غاز الأكسجين أنه ..... الذَّوبان في الماء. (متوسط - سريع - شحيح - عديم) ٤ - يتفاعل الأكسجين مع شريط الماغنسيوم مُكوِّنًا مادة .. تُسمَّى أكسيد الماغنسيوم. (سوداء - بيضاء - حمراء - زرقاء)



- ١ يُجمع غاز الأكسجين بإزاحة الماء لأسفل عند تحضيره.
  - ٢ يتم عزل أعمدة الكبارى عن الهواء بالدِّهانات.



	أً ضغ علامة (/) أو (X) أمام العبارات الأتية:
( ) (	١ - غاز الأكسجين عدِيم اللون والطُّعم والرائِحة.
( )	٢ - أطلق العالم جوزيف بريستلى اسم الأكسجين على غاز الأكسجين عام ١٧٧٨ م.
( )	٣ - يتفاعل الأكسجين بسرعة مع المواد؛ فينطلق الضوء والحرارة، وهو ما يُسمَّى أكسدة.
( )	<ul> <li>٤ - المصدر الرئيسي لغاز الأكسجين هو النّباتات الخضراء.</li> </ul>
	ب انظر إلى الشكل التالى، ثم أجب:
	١ - يُستخدم هذا الجهاز في تحضير غاز
W.	٢ – اسم المحلول (١) هو
	٣ - اذكُرِ استخدامين لهذا الغاز:





# غاز ثانى أكسيد الكربون

#### أهداف الدرس:

فى نهاية الدرس ينبغى أن يكون التلميذ قادرًا على أن:

- 1 يتعرف مصادر انبعاث غاز ثانى أكسيد الكربون.
- 🕜 يُجرى تجارب توضح خصائص غاز ثانى أكسيد الكربون.
  - 😙 يُحدِّد أهمية واستخدامات غاز ثاني أكسيد الكربون.

#### مفاهيم الدرس:

- 🚺 الاحتباس الحرارى
- 🔐 غاز ثانی أکسید الکربون

🕜 الثلج الجاف





- يُعدُّ غاز ثاني أكسيد الكربون عاملًا أساسيًّا في استمرار الحياة على سطح الأرض؛ حيث إنه من أحد شروط عملية البناء الضُّوئي التي تقوم بها النباتات لتنمو، وتكوين الغذاء لكافة الكائنات الحية الأخرى.
- يُعتبر غاز ثاني أكسيد الكربون (سلاحًا ذا حدين)؛ حيث إنه على الرغم من أهميته إلا أن زيادة نسبته في الهواء الجوّي عن الحدِّ الطبيعي تنشأ عنها مشاكل خطيرة، مثل:
  - \* أضرار بالغة بمناخ الأرض وارتفاع درجة حرارتها

\* اختناق الكائنات الحية



## 🥥 غاز ثانۍ أكسيد الكربون

### تركيىــە:

- ثانى أكسيد الكربون هو مركب كيميائي، يوجد على شكل غاز في الحالة الطبيعية، حيث يتكوَّن من ذرة كربون مُرتبطة بذرتى أكسجين، ويُرمز له بالصيغة الكيميائية (CO2).

#### نسبتــە:

- يُوجَد بنسبة قليلة حوالي ٠,٠٣٪ في الهواء الجوِّي تقريبًا.



نموذج لجزىء غاز ثانى أكسيد الكربون

**مصادره:** هناك مصادر عديدة لانبعاث غاز ثاني أكسيد الكربون، منها:









• احتراق التَّبغ (المادة التي تُصنع منها السجائر)



• احتراق الوَقود





• احتراق الخشب



• احتراق الفحم





\* لُوحظ في السَّنوات الأخيرة زيادة نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون في الهواء الجوِّي، ويرجع ذلك للأسباب الآتية:







• تتسبَّب زيادة نسبة ثاني أكسيد الكربون في الجوِّ في ظاهرة الاحتباس الحراري.

## الاحتباس الحرارى

هو ارتفاع درجة حرارة الأرض؛ نتيجة زيادة نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون في الغلاف الجوِّي عن نسبته الطبيعية.



زيادة نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون في الغِلاف الجوِّي في السَّنوات الأخيرة.

بسبب تناقُص المساحات الخضراء، وزيادة عوادِم السيَّارات، وأدخِنة المصانع.



◘ تناقُص المساحات الخضراء ضارّ جدًّا بالبيئة.

لأن ذلك يُؤدى إلى ارتفاع نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون، وارتفاع درجة حرارة الأرض، وتناقُص نسبة غاز الأكسجين اللازم لتنفس الكائنات الحية.



## 🔾 الكشف عن وجود غاز ثانى أكسيد الكربون

• يُمكننا الكشف عن غاز ثانى أكسيد الكربون من خلال الأنشطة التالية:

# نشاد

## الكشّف عن وجود غاز ثانى أكسيد الكربون في هواء الزَّفير



الله وات: برطمان أو أنبوبة اختبار - ماء جِير رائق (محلول هيدروكسيد الكالسيوم) - شَفَّاطة عصير طويلة.

الملاحظة	الشكل التوضيحى
◄ يتعكَّر ماء الجير الرَّائق.	ماء جير متعكر

أَ ضعْ كُمِّية صغيرة من ماء الجير الرَّائق في برطمان.

خطوات العمل

- انفُخ باستخدام الشفَّاطة في البرطمان، لمدة تتراوح
   من دقيقة إلى دقيقتين.
  - 🎔 لاحظ ما يحدث من تغيُّر على ماء الجير الرَّائق.

#### الاستنتاج

• هواء الزُّفير يحتوى على غاز ثاني أكسيد الكربون، الذي يُعكِّر ماء الجير الرَّائق.



## الكشّف عن وجود غاز ثانى أكسيد الكربون أثناء تنفُّس النباتات



الله وات: بُذور فول (أو بِسلة) - برطمانان (أو أنبوبتا اختبار) - ماء - قطن - ماء جير رائق -أنبوب بلاستيك - صلصال.

الملاحظة	الشكل التوضيحى
<ul> <li>◄ يتعكّر مـاء</li> <li>الجـير الـرّائـق.</li> </ul>	البذور النابتة ماء جير متعكر

- أً قم بإنبات بذور الفول (أو البِسلة) على قطعة قطن، أو نشارة خشب مُبلَّلة بالماء في برطمان.
- (٢) قم بعمل ثقب في غطاء البرطمان، وأنفِذ منه الأنبوب البلاستيكي، ثم ثبّته بواسطة الصّلصال.

خطوات العمل

﴿ ضِعِ الطرف الآخر للأنبوب في برطمان به ماء جير رائِق، واتركه عدة أيام، ولاحظِ التغيُّر الذي يحدث لماء الجير الرَّائق.

#### الاستنتاج

• النَّباتات النَّامية تتنفَّس؛ فتنتج غاز ثاني أكسيد الكربون الذي يُعكِّر ماء الجير الرَّائق.



## الكشْف عن وجود غاز ثانى أكسيد الكربون أثناء احتراق شمعة



الأدوات: مِخبار زجاجي - شمعة - ماء جير رائق - غطاء زجاجي

الملاحظة	ď	كل التوضيحة	الشك
<ul> <li>◄ يَتعكَّر ماء</li> <li>الجير الرَّائـق.</li> </ul>	ماجی ماء جیر متعکر (۲)	غطاء زج (۲)	مخبار زجاجی شمعة شمعة مشتعلة

• تنفُّس النباتات النامية

(١) ثبِّت شمعة في قاعدة المخبار، وأشعلها.

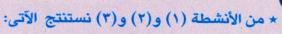
خطوات العمل

(٢) غَنطٌ المِخبار بالغِطاء الزجاجي، ولاحِظ الشَّمعة حتى تنطفئ.

٣ ارفع الغِطاء الزجاجي، ثم صبَّ قليلًا من ماء الجير الرَّائق داخل المخبار.

#### الاستنتاج

• عند احتراق الشُّمعة ينتج غاز ثاني أكسيد الكربون، الذي يُعكِّر ماء الجير الرَّائق.



- ينتج غاز ثاني أكسيد الكربون أثناء:
  - تنفُّس الإنسان (هواء الزُّفير)
- احتراق المواد العُضوية (مثل الشَّمعة)
- 🕜 ماء الجير الرَّائق يُستخدم في الكشف عن غاز ثاني أكسيد الكربون. لأنه بتعكّر عند مروره فيه.
- 🕝 عند مرور غاز ثاني أكسيد الكربون في ماء الجير الرَّائق (هيدروكسيد الكالسيوم) يتكوَّن راسب أبيض من مادة (كربونات الكالسيوم) التي لا تذوب في الماء؛ لذلك يتعكَّر ماء الجير.

علله يتعكّر ماء الجير الرّائق عند مرور غاز ثاني أكسيد الكربون فيه.

ج لتكوُّن راسب أبيض من مادة كربونات الكالسيوم، التي لا تذوب في الماء.

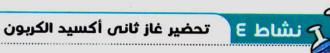


- أكمل: () ينتج غاز ......عند احتراق المواد العُضوية.
- 🕜 يتكوَّن راسب أبيض عند مرور غاز ثاني أكسيد الكَربون في ...........



## 🧿 تحضير غاز ثانۍ أكسيد الكربون

• لتعرُّف كيفية تحضير غاز ثاني أكسيد الكربون نجرى النشاط التالي:





اللُّدوات: عدة مخابِير أو أنابيب اختبار زجاجية - دورق زجاجي له سِدادة من الفلين ذات تقبين - قمع زجاجي - أنبوية زحاجية على شكل حرف U - حمض هيدرو كلوريك مخفّف - مادة كربونات الكالسيوم

	حِسن سيدروسوريت عدد عو	- اببوبه رجاجیه علی سنل حرف ه
الملاحظة	الشكل التوضيحى	خطوات العمل
<ul> <li>◄ يحدث فوران،</li> <li>ويتصاعد غاز</li> <li>يمـلأ المخبار.</li> </ul>	حمض هيدروكلوريك مخفّف صنبور غاز سدادة الكربون الكربون دورق مخبار مخبار مسحوق كربونات الكالسيوم	كُوِّن الجهاز، كما في الشكل المُقابل.     ضعْ مسحوق كربونات الكالسيوم في الدَّورق الزجاجي،     ضعْ حمض الهيدروكلوريك المخفَّف في القمع.     افتحِ الصُّنبور لصبِّ القليل من الحمض فوق مسحوق كربونات الكالسيوم.     مسحوق كربونات الكالسيوم.     اجمعِ الغاز المُتصاعِد في المِخبار عن طريق إزاحة الهواء لأعلى، ثم اجمع عدة مخابير من الغاز لاختبار خواصه.
کیرمذات	المُنْ المِن مِكِامِ بِنِي المِنْفُقُ	الاستنتاج م يُوكن توضير غاز ثاني أكسيد الكريون يت

- الكالسيوم.
  - يُجمع غاز ثانى أكسيد الكربون بإزاحة الهواء لأعلى.

## علل يُجمع غاز ثاني أكسيد الكربون بإزاحة الهواء لأعلى. الأنه أثقل من الهواء؛ فيُزيح الهواء الأعلى، ويحل محله.

# أختبر نفسك (فكر وأجب)

- اكتب المصطلح العلمى:
- 🕦 غاز ينتج عن عملية التنفُّس، واحتراق المواد العُضوية.
  - 🕜 ظاهرة تنشأ عنها زيادة درجة حرارة الأرض.



## 🔾 خصائص غاز ثانت أكسيد الكربون

• نجمع غاز ثانى أكسيد الكربون الناتج من إجراء النشاط السابق في عِدة مخابِير لدراسة خواصِّه، والتي يُمكن توضيحها كالآتى:

## اكتشفْ خصائص غاز ثانى أكسيد الكربون



اللَّدوات: عِدة مخابِير بها غاز ثانى أكسيد الكربون - نصف ليمونة - مسحوق بيكربونات الصوديوم - شمعة - أعواد ثِقاب - ماء ملوَّن - زجاجة مياه غازية - كأس زجاجية

الملاحظة	الشكل التوضيحى	خطوات العمل
الغاز الناتج عدِيم اللون والرائِحة.	يصف ليمونة بيكربونات الصوديوم	اً اعصر نصف ليمونة على قليل من بيكربونات الصوديوم فى كأس زجاجية (أو افتح زجاجة مياه غازية). لاحِظ لونَ ورائحةَ الغاز المُتصاعِد.
<ul> <li>▼ تنطفئ الشَّمعة، وكذلك</li> <li>عـود الثُقاب بعد فترة</li> <li>من الاشتعال.</li> </ul>	مخبار به ۲۰۰۵	كَنِّس مخبارًا مملوءًا بغاز ثانى أكسيد الكربون فوق شمعة مشتعلة داخل كأس زجاجية.     أدخل عود ثقاب مشتعلًا داخل مخبار مملوء بغاز ثانى أكسيد الكربون. ثم سجِّل ملاحظاتك.
<ul> <li>◄ يرتفع مستوى الماء</li> <li>فــــى المخبار.</li> </ul>	CO <sub>2</sub>	﴿ نَكِّس مِخبارًا به غاز ثانى أكسيد الكربون في كأس زجاجية بها ماء مُلوَّن. ماذا تلاحظ؟
◄ يستمرّ شريط الماغنسيوم مُشتعِلًا، وتتكوَّن مادة بيضاء (أكسيد الماغنسيوم)، وتترسَّب مادة سوداء (الكربون أو الفحم) على جدران المِخبار.	(مادة سوداء) الكربون شريط ماغنسيوم (مادة بيضاء) أكسيد الماغنسيوم	(ع) أدخل شريط ماغنسيوم مُشتعِلًا داخل مخبار به غاز ثانى أكسيد الكربون. ماذا تلاحظ؟

#### الاستنتاج

- من النشاطين (٤، ٥) يُمكِن أن نستنتج خصائص غاز ثاني أكسيد الكربون، وهي أنه:
  - 1 أثقل من الهواء؛ لذلك يُجمع بإزاحة الهواء لأعلى، ويحل محلّه.
    - 🕜 عديم اللُّون والرَّائحة.
  - ن لا يشتعِل ولا يُساعِد على الاشتعال؛ لذلك يُستخدم في إطفاء الحرائق.
  - 3 يذُوب في الماء؛ لذلك لا يُمكن جمعه بإزاحة الماء لأسفل، كما الحال في غاز الأكسجين.
- و عند تفاعله مع شريط الماغنسيوم المُشتعِل يتكوَّن مسحوق أبيض من أكسيد الماغنسيوم، وتترسَّب مادة سوداء وهي الكربون (الفحم) على جدران المخبار.

يُستخدم غاز ثاني أكسيد الكربون في إطفاء الحرائق.

- كأنه لا يشتعل ولا يُساعِد على الاشتعال.
- 🗖 لا يُجمع غاز ثاني أكسيد الكربون بإزاحة الماء لأسفل عند تحضيره.
  - كُ لأنه يذُوب في الماء.
  - 🗖 يُجمع غاز ثاني أكسيد الكربون عند تحضيره بإزاحة الهواء لأعلى.
    - كانه أثقل من الهواء.
- 🗾 عند إدخال شريط ماغنسيوم مُشتعِل في مِخبار به غاز ثاني أكسيد الكربون تتكوَّن مادة سوداء على جدار المِخبار.
  - ج لترسُّب عنصر الكربون الأسود (على جدار المخبار).



## معلومة إثرائية

 يُطلق على غاز ثانى أكسيد الكربون (القاتل الصامت). لأن الإنسان لا يستطيع رؤيته أو تذوقه أو شمَّه، وتنقُّسه في مكان مُغلق (ردىء التهوية) يؤدي إلى تناقُص نسبة غاز الأكسجين وزيادة ثانى أكسيد الكربون؛ مما يؤدى إلى الاختناق وفُقدان الوعى، ثم الموت.

# اختبر نفسك (فغر وأجب)

- ضع علامة (√) أو (X):
- 🕦 غاز ثاني أكسيد الكربون له لون أبيض.
- 🕥 يُمكن عمل محلول بإذابة غاز ثاني أكسيد الكربون مع الماء.





## أهمية واستخدامات غاز ثانى أكسيد الكربون



يدخل غاز ثاني أكسيد الكربون فى عملية البناء الضُّوئي التي تقوم بها النباتات الخضراء.



يُستخدم في صناعة المياه الغازية.



يُستخدم في صناعة الثلج الجافّ المُستخدم في التبريد.

على الاشتعال).



يدخل في صناعة العجائن والمخنُوزات.



• يتحوَّل غاز ثاني أكسيد الكربون إلى سائل بالضَّغط والتبريد، ثم بتخفيف الضَّغط يتحوَّل إلى الثلج الحافّ.

ثاني أكسيد الكربون (غاز) والتبريد ثاني أكسيد الكربون (سائل) علم ثلج جاف (صلب)



هو غاز ثاني أكسيد الكربون في الحالة الصّلبة.



علل المخبورة إلى العجين عند صناعة المخبورات.

ج لحدوث التخمُّر وتصاعُد غاز ثاني أكسيد الكربون الذي يتمدُّد بفعل الحرارة، فيجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.





### تطبيقات حياتية

#### أضرار المشروبات الغازية:

يدخل غاز ثانى أكسيد الكربون -كمُكوِّن رئيسى- في صناعة المياه الغازية.

- الإفراط في تناول المياه الغازيَّة سُلوك غير صحى.
- يُطلق العلماء على المياه الغازية اسم (الأغذية الفارغة).
- عند الإفراط في شرب المياه الغازية يتم ابتلاع كميات كبيرة من غاز ثاني أكسيد الكربون الذي يؤدي إلى:
  - 🕦 الإصابة بمرض هشاشة العظام.
- 🕜 يُسبِّب الوفاة لارتفاع نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون في الدم؛ مما يؤدي إلى عدم الحصول على غاز الأكسجين اللازم للعمليات الحيوية بالجسم.



يُطلق على المشروبات الغازية اسم الأغذية الفارغة.

عدم احتوائها على أيِّ عناصر غذائية، عدا السكر.

يجب عدم الإفراط في تناول المشرُوبات الغازية.

حتى لا يؤدى إلى الإصابة بمرض هشاشة العظام.





الأكسجين

### \* الفرق بين عملية البناء الضوئي وعملية التنفس:

البناء الضوئت



تأخد النباتات الخضراء الأكسحين من الهواء الجوى وتُخرج ثاني أكسيد الكربون.

# ثانى أكسيد تستهلك النباتات الخضراء ثانى أكسيد الكربون

من الهواء الجوى وتطلق الأكسجين.

أي أن: عملية البناء الضوئي هي عكس عملية التنفس.



لخص الدرس

## ثانى أكسيد الكربون

#### غاز ثانى أكسيد الكربون

- نسبته فى الغلاف الجونى: يُوجَد فى الطبيعة بنسبة ٠٠٠٠ ٪ من حجم الهواء الجونى.
  - o تركيبه: يتكون من اتحاد ذرتي أكسجين مع ذرة كربون.
    - o رمزه الکیمیائی: °CO
  - مصادره: تنفس الكائنات الحية، واحتراق المواد العضوية.
- تحضير ٥: يُحضَّر في المعمل بإضافة حمض الهيدروكلوريك المخفَّف إلى مسحوق كربونات الكالسيوم.
  - خواصه:
  - 1 عديم اللون والرائحة.
  - 🕜 لا يشتعل ولا يُساعد على الاشتعال.
    - 😙 يذُوبٍ في الماء.
    - 😢 أثقل من الهواء.
- 🧿 يتفاعل مع شريط الماغنسيوم المشتعل، مُكوِّنًا أكسيد الماغنسيوم (مادة بيضاء) والكربون (مادة سوداء).
- يمكنُ الكشف عن وجود غاز ثانى أكسيد الكربون عند إمراره على ماء الجير الرائق (هيدروكسيد الكالسيوم)؛ فيتعكّر، ويتكوّن راسب أبيض من مادة (كربونات الكالسيوم) التي لا تذوب في الماء.
  - أهميته واستخداماته:
  - 1 يدخل في عملية البناء الضوئي.
  - 🕜 يدخُل في ضناعة الثلج الجاف.
    - 😙 يُستَحدم في إطفاء الحرائق.
  - 3 يُسِدِّحُدم في صدّاعة المياه الغازية.
  - يدخل في صناعة العجائن والمخبوزات.

هو غاز ثانى أكسيد الكربون في الحالة الصّلبة، ويُستخدم في التبريد.

الثلج الجاف

هو ارتفاع درجة حرارة الأرض؛ نتيجة زيادة نِسبة غاز ثانى أكسيد الكربون في الغلاف الجوِّي عن نسبته الطبيعية.

ظاهرة اللحتباس الحرارى

# تدريبات الكتاب المدرسى

# على الدرس الثانى

	4			
-6131	الليف	لحياتنا على		lila
	المرس	سيوس عمال	بحدت	1200

- أ استمرَّت نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون في الارتفاع في الغِلاف الجوِّي.
  - ب قلَّت نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون بدرجة كبيرة في الهواء الجوِّي.

### أكمل العبارات التالية:

، وينتج غاز بينما في عملية التنفُّس يُستهلك	أ في عملية البِناء الضَّوئي يمتصّ النبات غاز
	غازه وينتج غاز
، ويُرمز له بالرمز	ب تبلُغ نسبة غاز ثانى أكسيد الكربون بالغِلاف الجوِّي
إلى سائل، وبتخفيف الضَّغط يتحوَّل إلى	ع يُحوَّل غاز ثاني أكسيد الكربون بـــــــــــــــــــــــــــــــــــ
	يُستخدم في التبريد.

### علل:

- أ يُستخدم غاز ثاني أكسيد الكربون في إطفاء الحرائق.
  - ب تُضاف الخميرة إلى العجِين في صناعة الخبز.
- ع يتعكُّر ماء الجير الرَّائق بإمرار غاز ثاني أكسيد الكربون فيه.
- د تُعانى البيئة من ارتفاع نسبة غاز ثانى أكسيد الكربون في السَّنوات الأخيرة.

مُجاب عنها بنهاية الكتاب

# تدريبات سلاح التلميذ المتنوعة





## أولًا: الأسئلة الموضوعية

		.cm m 200.
(کفر الشیخ ۲۰۱۹)	ون مُرتبِطة بذرتى	۱ - یتکوَّن جزیء غاز ثانی أکسید الکربون من ذرة کرب
(بورسعید ۲۰۲۰)	إلى مسحوق	٢ - يُحضَّر ثانى أكسيد الكربون في المعمل بإضافة
	دمثل الخشب، و	٣٠ - ينبعِث غاز ثانى أكسيد الكربون نتيجة احتراق الموا
(أسوان ٢٠٢٠)	ويُرمز له بالرمز	٤ - تبلُغ نسبة غاز ثانى أكسيد الكربون بالغِلاف الجوِّي
(القاهرة ۲۰۲۰)	رائق تنتج مادة	<ul> <li>عند تفاعل غاز ثانی أكسید الكربون مع ماء الجیر الـ</li> </ul>
	لك عند تحويله إلى ثلج جاف.	٦ - يُستخدم غاز ثانى أكسيد الكربون فى وذ
ى	ون مُكوِّنًا مسحوقًا أبيض يُسمَّ	٧ - يحترق الماغنسيوم في وجود غاز ثاني أكسيد الكرب
(الجيزة ٢٠٢٠)		٨ - يُجمع غاز ثانى أكسيد الكربون بإزاحة
	ت الحية، وظاهرة	٩ - زيادة نسبة غاز تؤدِّى إلى اختناق الكائنا
		اختر الإجابة الصحيحة:
حوق:	هيدروكلوريك المخفَّف إلى مس	١ - يتصاعد غاز ثانى أكسيد الكربون عند إضافة حمض ال
		(المنوفية ٢٠١٧) (كربونات الكالسيوم – أكسيد الك
رُّن أكسيد ماغنسيوم، و:	فاز ثانى أكسيد الكربون، ويتكر	٢ - يظلُّ شَريط الماغنسيوم مُشْتعِلًّا داخل مِخبار مملوء بـ
	(كربون - أكسجين - ثانى أكسم	
		<ul> <li>٣ – ماء الجير هو: (كربونات الكالسيوم – هيدروكسيد</li> </ul>
(H <sub>2</sub> - O <sub>2</sub> - CO <sub>2</sub> - N	(شمال سیناء ۲۰۱۹)	٤ - في عملية البناء الضُّوئي يمتصِّ النبات غاز:
		٥ - الغاز الذي يُستخدم في صناعة الثلج الجافّ هو:
تروجين - الهيدروجين)	سيد الكربون - الأكسجين - النب	(الغربية ٢٠١٩) (ثاني أكد
2		٦ - من خصائص غاز ثانى أكسيد الكربون أنه:
ئحة - لا يذوب في الماء)	– أخف من الهواء – له لون ورا	(القاهرة ٢٠٢٠) (أثقل من الهواء
•	12.1	٧ - عند إمرار هواء الزَّفير في ماء الجير الرَّائق فإنه يتعكَّر
م - كبريتات الكالسيوم)	لسيوم – هيدروكسيد الكالسيو	(دمياط ٢٠١٧) (كربونات الكالسيوم - أكسيد الكا
		۲ اکتب المصطلح العلمی:
()		١ - غاز يتكوَّن من احتراق المواد العُضوية.
البحيرة ٢٠٢٠) ()	ب حدوث تغيُّرات مناخية. (	٢ - ظاهرة ينتج عنها ارتفاع درجة حرارة الأرض، وتُسبِّ
ورسعيد ٢٠٢٠) (		٣ - راسب أبيض يظهر نتيجة تفاعل ثاني أكسيد الكربون



نهلية ٢٠١٩) (	<ul> <li>٤ - غاز ثانى أكسيد الكربون فى صُورة صلبة بعد تعرُّضه للضغط والتبريد. (الدة</li> </ul>
	٥ - مادة سوداء تترسَّب على جدران المِخبار عند اشتعال شَريط ماغنسيوم في مِخبار به ع
لمنيا ٢٠١٩) (٢٠١٩)	
	ضع علامة (√) أو (X):
( )	١ - يُوجَد غاز ثاني أكسيد الكربون في الهواء بنسبة ٠,٣ ٪.
( )	٢ - غاز ثانى أكسيد الكربون يُعكِّر ماء الجير الرَّائق.
كالسيوم الذى	٣ - يتفاعـل غاز ثانى أكسيد الكربون مع ماء الجير الرَّائق مكوِّنًا راسبًا من هيدروكسيد ال
( )	لا يذُوب في الماء.
( )	٤ - يتكوَّن جزىء غاز ثانى أكسيد الكربون من ذرة أكسجين مُرتبِطة مع ذرتى كربون.
يتات النحاس. ( )	٥ - يُحضُّر غاز ثانى أكسيد الكربون في المعمل من تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع كبر
(الفيوم ۲۰۱۹)	٦ - يُستخدم غاز ثاني أكسيد الكربون في التبريد .
( )	٧ - غاز ثاني أكسيد الكربون لا يشتعِل، ولكن يُساعِد على الاشتعال.
	ثانيًا: الأسئلة المقالية
	t effetal lie
70. 0. 4. M	علل لما يأتى:
(البحيرة ٢٠٢٠)	۱ - يتعكّر ماء الجير الرَّائق عند إمرار غاز ثاني أكسيد الكربون فيه.
(الأقصر ٢٠٢٠)	<ul> <li>٢ - يُستخدم غاز ثانى أكسيد الكربون في إطفاء بعض الحرائق.</li> <li>٣ - ارتفاع نسبة ثانى أكسيد الكربون في الغلاف الحوِّي في السَّنوات الأخيرة.</li> </ul>
(الغربية ٢٠١٧)	<ul> <li>٣ - ارتفاع نسبة ثانى أكسيد الكربون فى الغِلاف الجوِّى فى السَّنوات الأخيرة.</li> <li>٤ - يُجمع غاز 2O<sub>2</sub> بإزاحة الهواء لأعلى.</li> </ul>
(القليوبية ٢٠٢٠)	<ul> <li>تضاف الخميرة للعجين عند صناعة المخبوزات.</li> </ul>
(1-1- 429240)	<ul> <li>حسيرة على النسبة الطبيعية إلى الإضرار بالبيئة.</li> </ul>
4	<ul> <li>٧ - تترسب مادة سوداء على جدران المخبار المملوء بغاز 2O<sub>2</sub> عند احتراق شريط ماغند</li> </ul>
	<ul> <li>٨ - يجب زيادة المساحة الخضراء في المدن المزدحمة.</li> </ul>
	<ul> <li>٩ - يجب عدم الإكثار من تناول المشروبات الغازية.</li> </ul>
(الفيوم ۲۰۲۰)	١٠ - لا يُمكِن تحضير غاز ثاني أكسيد الكربون بإزاحة الماء لأسفل.
	١١ - يُطلق على غاز CO <sub>2</sub> القاتل الصَّامت.
•	ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:
(البحيرة ٢٠٢٠)	١ - زيادة نسبة غاز ثانى أكسيد الكربون في الهواء الجوِّي.
	٢ - إمرار هواء الزَّفير في ماء الجير الرَّائق.
	<ul> <li>٣ - شرب كميات كبيرة من المشروبات الغازية.</li> </ul>
ار. (الدقهلية ٢٠١٦)	<ul> <li>٤ - إضافة حمض هيدروكلوريك مخفَّف إلى مسحوق كربونات الكالسيوم في أنبوبة اختب</li> </ul>
	۰ - تنكيس أنبوبة بها غاز CO <sub>2</sub> في كأس به ماء.
(القليوبية ٢٠٢٠)	<ul> <li>٦ - احتراق شريط ماغنسيوم في مخبار مملوء بغاز ثاني أكسيد الكربون.</li> </ul>
(Y.Y. 5.12.11)	٧ - تنكيس مخياريه غاز ثاني أكسيد الكريون فوق شمعة مُشتعاة

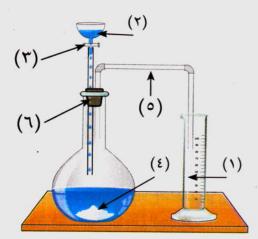
6

- ٨ إضافة الخميرة إلى العجين عند صناعة الخبز.
  - ٩ اتِّحاد ذرتي أكسجين مع ذرة كربون.
- ١٠ تعرُّض غاز CO2 إلى الضَّغط والتبريد، ثم تخفيف الضَّغط.
- ١١ مُحاولة جمع غاز ثانى أكسيد الكربون بإزاحة الماء لأسفل.
  - اذكر استخدامًا واحدًا لكلِّ مما يلى:

٣ - غاز ثاني أكسيد الكربون

١ - الثلج الجافّ (القليوبية ٢٠١٨) ٢ - ماء الجير الرَّائق

## انظر إلى جهاز تحضير غاز ثانى أكسيد الكربون في الشكل التالي، ثم أجب:

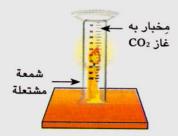


- أ أكمل البيانات على الرَّسم:

- - ب يُجمع هذا الغاز بـ
- ع عند إضافة هذا الغاز إلى .....فإنه يتعكّر.

## من الشكل المُقابل، أجب عن الأتى:

- أ ما الذي يحدث للشَّمعة بعد فترة؟
- ب يُمكن تفسير ما حدث بأن غاز ثاني أكسيد الكربون ............



# اختبار سلاح التلميذ

على الدرس الثانى



أ أكملِ العبارات الأتية:	(
١ - تبلُغ نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون بالغِلاف الجوِّي ويُرمز له بالرمز	
٢ - يُمكِن الكشف عن وجود غاز ثاني أكسيد الكربون باستخدام لأنه	
٣ - يُعدُّ و مصدرًا من مصادر غاز ثانى أكسيد الكربون.	
<ul> <li>٤ - يتكون جزىء غاز ثانى أكسيد الكربون من ذرة</li></ul>	
٢ - يجب زيادة المساحات الخضراء في المدن المزدحِمة.	
أ اختر الإجابة الصحيحة:	(
١ - يُمكِن تحضير غاز ثانى أكسيد الكربون بإضافة حمض الهيدروكلوريك المخفَّف إلى:	
(كربونات الكالسيوم - أكسيد الكالسيوم - كبريتات الكالسيوم - كلوريد الصوديوم)	
$(H_2O - N_2 - O_2 - CO_2)$ الصُّلب بالثلج الجافِّ	
٣ - في عملية البِناء الضُّوئي يمتصُّ النبات غاز: (النيتروجين - الهيدروجين - ثاني أكسيد الكربون - الأكسجين)	
٤ - من خصائص عاز ثانى أكسيد الكربون أنه: (أخفُّ من الهواء - أثقل من الهواء - لا يذوب في الماء - له رائحة)	
ب ماذا يحدث في الحالات الأتية؟: ١ - زيادة نسبة غاز ٤٠٥ بدرجة كبيرة في الغِلاف الجوِّي.	
۲ - إشعال شَريط ماغنسيوم في مِخبار به غاز <sup>°</sup> CO.	
أ اكتب المصطلح العلمى:	(
١ - غاز يتكوَّن من احتراق المواد العُضوية.	
٢ - ارتفاع درجة حرارة الأرض نتيجة زيادة نسبة ثانى أكسيد الكربون في الغِلاف الجوِّي عن نسبته	
الطبيعية.	
٣ - مادة سوداء تترسَّب على جدران المخبار عند اشتعال شريط ماغنسيوم في مِخبار به غاز	
ثانى أكسيد الكربون.	
٤ - راسب يتكوَّن عند مرور غاز ثانى أكسيد الكربون في ماء الجير الرَّائق.	
ب انظر إلى الشكل المُقابِل، ثم أجب عن الأتى:	
١ - المادة (أ) هي ٢ - السَّائل (ب) هو	
٣ - يُجمع الغاز بإزاحة الهواء لأنه لأنه الكسيد الكريد الكري	
أ ضع علامة (√) أو (X):	(
١ - يُستخدم الثلج الجافُّ في عملية التبريد.	
٢ - غاز ثانى أكسيد الكربون لا يشتعل، ولكن يُساعِد على الاشتعال.	
٣ - ماء الجير الرائق هو هيدروكسيد الكالسيوم.	
٤ - عند تنكيس مِخبار به غاز ثانى أكسيد الكربون في كأس به ماء مُلوَّن ينخفض مستوى الماء فيه. ( )	
ب اذكر استخدافين لغاز ثاني أكسيد الكيبون.	



# غاز النيتروجين

### أهداف الدرس:

فى نهاية الدرس ينبغى أن يكون التلميذ قادرًا على أن:

- 1 يتعرَّف خصائِص غاز النيتروجين.
  - 🕜 يُحدِّد أهمية غاز النيتروجين.

## مفاهيم الدرس:

• النيتروجين



- يُعد غاز النيتروجين أكبرَ غازات الغِلاف الجوِّي حجمًا، ويدخل في تركيب جميع الأنسجة في الكائنات الحية؛ لذلك فهو من أهم الغازات اللازمة لحياة الكائنات الحية.
  - اكْتُشِفَ غاز النيتروجين على يدِ الطّبيب الأسكتلندى (دانيال رذرفورد) عام ١٧٧٢م.
    - يُطلق على غاز النيتروجين اسم (الآزُوت)، ومعناه (عديم الحياة). لأنه لا يُساعد على الاشتعال، وليس له دور في عملية التنفس.





### تركيبــــە:

• النيتروجين يُوجد في الطبيعة على شكل غاز، ويتركّب من ذرتى نيتروجين، ويُرمَز له بالرمز الكيميائي N<sub>2</sub>.

### خصائصــه:

- 1 غاز عدِيم اللون والطُّعم والرائحة
- 😗 لا يشتعل، ولا يُساعِد على الاشتعال
  - ن صعب الذّوبان في الماء

### أهميتـــه:

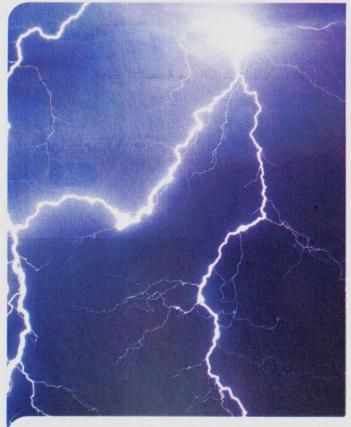
• مُكوِّن أساسى لجميع المُركَّبَات البروتينية في أجسام الكائنات الحية.

### نستـه:

• يُوجَد في الهواء بنسبة ٧٨ ٪ أي ما يُعادِل  $(\frac{3}{6})$  من حجم الهواء الجوِّي.



نموذج لجزىء غاز النيتروجين



◘ تتكوَّن (أكاسيد النيتروجين) في الغلاف الجوى عند تفاعُل النيتروجين مع الأكسجين أثناء حدُوث البرق، وتصل هذه الأكاسيد إلى التربة الزِّراعية مع مياه الأمطار.



 تحصل النباتات البُقولية مثل (البرسيم - البازلاء -فول الصُّويا) على النيتروجين اللازم لصنع البروتين بمُساعدة نوع من البكتيريا يعيش على جُذور هذه النباتات، تُسمَّى (بَكتيريا العُقَد الجذرية).



يدخُل غاز النيتروجين في تركِيب جميع الأنسِجة الحية.

ك لأنه يدخل في تكوين البروتينات المكوِّنة للأنسجة الحية.



- ١- يسمى غاز النيتروجين الآزوت أو عديم الحياة.
- ٢- يدخل غاز النيتروجين في تركيب جميع الأنسجة الحية.
  - ٣- للبكتيريا دور مهم للبقوليات.





• يُستخدم حديثًا في مَلء إطارات الطَّائرات والسيَّارات؛ للثَّبات النِّسبي لحجمه عند تغيُّر درجَات الحرارة

• تُستخدم كُمِّيات قليلة منه لمَلء بعض أنواع المصابيح







• يدخُل غاز النيتروجين فى تكوين مُركِّبَات نترات الأمونيوم، والنَّشادر (الأمونيا) التي تُستخدم في صناعة الأسمدة ومخصّبات التربة



• يدخُل في صناعة الفُولاذ الذي لا يَصدَأ



لخص الدرس

# غاز النيتروجين

- يُوجَد غاز النيتروجين في الهواء الجوِّي بنسبة ٧٨ ٪.
- تتكوَّن أكاسيد النيتروجين عند تفاعل النيتروجين مع الأكسجين عند حدُوث البَرق.
  - $N_2$  يتكوَّن جزىء النيتروجين من ذرتى نيتروجين، ورمزه الكيميائى O
    - مُكتشف غاز النيتروجين الطّبيب الأسكتلندى دانيال رذرفورد.
- يُطلق على غاز النيتروجين اسم الآزُوت، ومعناه عديم الحياة؛ لأنه لا يدخل في عملية التنفس، ولا يُساعِد على
   الاشتعال.
  - تُنتج النباتات البقولية البروتينات من نيتروجين الهواء الجوِّي بمُساعدة البكتيريا العُقَديَّة.
    - خصائص غاز النيتروجين:
    - 1 عديم اللون والطُّعم والرائحة
      - 🕜 صعب الذَّوبان في الماء
    - 😙 لا يشتعِل، ولا يُساعِد على الاشتعال
      - أهمية غاز النيتروجين:
  - مكوِّن أساسى لجميع المُركَّبَات البروتينية للكائنات الحية؛ حيث يدخل في تركيب جميع الأنسِجة الحية.

# تدريبات الكتاب المدرسى

# (2)

# على الدرس الثالث

حيح الخطأ:	ية، أو (X) أمام العبارات غير الصحيحة، مع تص	ضعْ علامة (﴿) أمام العبارات الصحيد
		أ البُقوليَّات مثل نبات البِرسيم تستفيد م
)		ب يُسمَّى غاز النيتروجين أيضًا بالآزوت،
)		ح غاز النيتروجين عديم اللون والطعم و
		اختر الإجابة الصحيحة:
	هواء الجوِّي.	١ - يُشكِّل غاز النيتروجينمن الـ
3.*	ب ۷۸٪	XY\ 1
	%\ s	چ ۲۱٪
		٢ - يُكوِّن النيتروجين أهم جزء في:
	ب الكربوهيدرات	أ البروتينات
	د الماء	ح الدُّهون
		٣ - من خصائص غاز النيتروجين أنه:
4.5	ب يدخل في تركيب الكربوهيدراه	أ يشتعِل
	د لا تُساعد على الاشتعال	م يرخل في عملية التنفس

# تدريبات سلاح التلميذ المتنوعة

# على الدرس الثالث



ې ما تارين:	ובמע (	
تكوَّنفي الهواء الجوِّي أثناء حدُوث البرق.	s – 1	
ساس تكوين البروتين بالجسم غاز	۲ – أــ	
ثبِّت بكتيريا العُقد الجذْرية في النباتات البقوليةالهواء الجوِّي. (القاهرة ٢٠٢٠)		
سمَّى غاز النيتروجين بــ ومعناه الحياة.	يْ - ٤	
الإجابة الصحيحة:	اختر ا	
عالِم الذي اكتشف غاز النيتروجين هو:	١ – الـ	
(دمیاط ۲۰۱۷) (أندریس سیلیزیوس - جوزیف بریستلی - دانیال رذرفورد - أنطوان لافوازییه)		
وجَد النيتروجين في كلِّ مما يأتي، ما عدا:	۲ – يُو	
(الغِلاف الجوِّي - جميع أنسجة الكائنات الحية - الدُّهون - البروتينات)		
كبر الغازات حجمًا هو: (الهيدروجين - النيتروجين - الأكسجين - ثانى أكسيد الكربون)	si - T	
$(N_2 - H_2 - CO_2 - O_2)$ مَز لغاز النيتروجين بالرمز:	٤ – يُر	
المصطلح العلمى:	ک اکتب	
كاسيد تتكوَّن من اتِّحاد النيتروجين مع الأكسجين عند حدُوث البرق. (الإسكندرية ٢٠٢٠) ()	۱ – أك	
وعٌ من النباتات تنتج البروتينات من نيتروجين الهواء الجوِّى بمُساعدة البكتيريا العُقدية. (	۲ – نو	
لما يأتى:	علال	
دُخُل غاز النيتروجين في تركِيب جميع الأنسجة الحيَّة.	۱ – ید	
سمَّى غاز النيتروجين (الآزوت) أي عديم الحياة. (بني سويف ٢٠١٩)	۲ – یُ	
عب البَكتيريا دورًا مهمًّا للبقوليات. (بورسعيد ٢٠٢٠)	T - T	
يحدث فى الحالات الأتية؟:	ماذا ب	>
فاعُل النيتروجين مع الأكسجين أثناء حدُوث البرق.	۱ – تف	
ا تمَّ القضاء على بكتيريا التربة. (مطروح ٢٠١٩)	۲ – إذ	
دم وجود غاز النيتروجين في الهواء الجوِّي. (البحيرة ٢٠١٧)	1c - T	
أهمية كلّ من:	اذكر (	1
از النيتروجين	د <b>-</b> ۱	
كتيريا العُقد الجذْرية (الجيزة ٢٠٢٠)	۲ - بَ	

# اختبار سلاح التلميذ

على الدرس الثالث





	أ أكمِل ما يأتى:	(1
	١ - غاز النيتروجين الذُّوبان في الماء.	
1	٢ - يتكوَّن جزىء النيتروجين من ذرتى	
وَّنْ	<ul> <li>٣ - يتَّحد غاز النيتروجين مع الأكسجين أثناء حدُوث البرق، وتتك</li> </ul>	
	<ul> <li>٤ - يُمثِّل غاز النيتروجين</li></ul>	
	ب علل لما يأتس: ١ - يدخل النيتروجين في تركِيب جميع الأنسِ	
	٢ - يُسمَّى غاز النيتروجين الآزوت أو عديم الح	
	أ اختر الإجابة الصحيحة:	(Y
	١ - أَيُّ الغازات التالية يدخُل في تركيب البروتينات؟:	
انى أكسيد الكربون - النيتروجين - الهيليوم)		
	٢ - مُكتشِف غاز النيتروجين هو العالِم:	
لى - أنطوان لافوازييه - إندريس سيليزيوس)		
(CO <sub>2</sub> - N <sub>2</sub> - O <sub>2</sub> - H <sub>2</sub> )	٣ - الرَّمز الكيميائي لغاز النيتروجين هو:	1
	٤ - جميع النباتات الآتية تحصُل على النيتروجين بمُساعدة نوع	
بِرسيم - البازِلَّاء - الفُول الصُّويا - الطماطم)		
لُغُقد الجذّرية		
7, 1	اً ضع علامة (√) أو (X) أمام العبارات الأتية:	(
( )	١ - غاز النيتروجين يشتعل، ويُساعِد على الاشتعال.	T
( )	٢ - غاز النيتروجين نشط جدًّا كيميائيًّا.	- 1
	٣ -غاز النيتروجين يدخُل في تكوين الكربوهيدرات.	
	<ul> <li>٤ - يُمثِّل غاز النيتروجين <sup>3</sup> حجم الهواء الجوِِّي.</li> </ul>	
	ب ماذا يحدُث في الحالات الأتية؟:	
ية ٢ - اختفت البَكتيريا من التربة	١ - نقْص نسبة النيتروجين في الهواء الجوِّي عن النسبة الطبيع	
In the last of the same of the same	ا صوب ما تحته خط:	(1)
	١ - غاز النيتروجين لا يشتعل، ويُساعِد على الاشتعال.	)
	<ul> <li>٢ - غاز الليدوجين لا يستعل، ويستعل على المواء الجوِّى.</li> <li>٢ - غاز الأكسجين يُمثِّل أعلى نسبة في الهواء الجوِّى.</li> </ul>	
		1
	<ul> <li>٣ - تعيش بَكتيريا العُقد الجذرية على سيقان النباتات.</li> </ul>	
	<ul> <li>٤ - غاز النيتروجين يتكون من <u>ثلاث ذرات</u> نيتروجين.</li> </ul>	
	🕨 اذكرْ خاصِّيتين من خصَائص النيتروجين.	





# تدريبات الكتاب المدرسي



# على الوَحدة الثالثة

ضع علامة $(\checkmark)$ أو $(x)$ أمام كُلْ عبارة مما يلى، مع تصحيح العبارات غير الصحيحة:	علامة (√) او (٪) امام كلّ عبارة مما يلى، مع تصحيح العبارا	ضع علامة (√) او (X) امام كل عبارة مما يلى، مع	(1)
------------------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------	-----------------------------------------------	-----

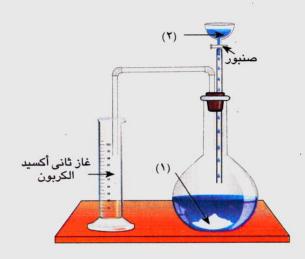
- 1 تُثبِّت بَكتيريا العُقد الجذُّرية في النباتات البقولية مثل الفول والبِرسيم أكسجينَ الهواء الجوِّي.
  - ب يحتلّ غاز الأكسجين ٧٨ ٪ من مكوّنات الهواء الجوّي.

علل:

يُستخدم ماء الجير الرَّائق في الكشف عن وجود غاز ثاني أكسيد الكربون.

😙 اشرح كيف تحصُل على:

- أ غاز الأكسجين من فوق أكسيد الهيدروجين (ماء الأكسجين).
  - ب غاز ثانى أكسيد الكربون من الخشب.
  - أ نظر الشكل الذي أمامك، ثم أجب عن الأتي:



اكتب البيانات التى تدُل عليها الأرقام:	i
----------------------------------------	---

المادة (١) هي ....... – السَّائل (٢) هو ......

ب اذكر استخدامات غاز ثانى أكسيد الكربون:

# تدريبات سلاح التلميذ المتنوعة



# على الوحدة الثالثة

# أولًا الأسئلة الموضوعية

# مجموعة (۱) أكمل:

	حجم الهواء تقريبًا.	١ - يَشغل غاز الأكسجين
، بينما ينتج عن احتراق المواد العضوية	، النباتات الخضراء غاز	<ul> <li>٢ - ينتج خلال عملية البناء الضُّوئى فى</li> </ul>
(الغربية ٢٠١٧)		غازغاز
ودود (بنی سویف ۲۰۲۰)	من محلولفي وج	٣ - يتم تحضير الأكسجين في المعمل
		٤ - يتكوَّن جزىء الماء من اتَّحاد ذرة
		٥ - ينتج الأكسجين من عملية
		٦ - غازيسبب تعكِير م
31 <b>-</b> 31		٧ - تبلُغ نسبة غاز ثانى أكسيد الكربو
(السويس ٢٠١٧)		
		٨ - نسبة غاز الأكسجين في الجو
		<ul> <li>٩ - يُحوَّل غاز ثانى أكسيد الكربون إل</li> </ul>
		٠١ - يُستخدم غاز في قَ
		١١ - اتِّحاد الأكسجين مع العناصر سر
0.00	· G · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	الرطوبة يُسمَّى
الآذون (عدره الحداة).	تا المَّادِةِ بيندانُطاةِ ما غان	الركوب يستعىالقا ١٢ - يُطلق على غازالقا
		۱۳ - يتكوَّن جزىء غاز الأوزون من
		١٤ - يُرمَز لغاز الأكسجين بالرمز
(كفر الشيخ ٢٠١٩)		١٥ - يتكوَّن غاز ثانى أكسيد الكربون ه
		١٦ - المصدر الرئيسى لغاز الأكسجين
أكسيد الكربون بإزاحةلأعلى.	لأسفل ، بينما يُجمَع غاز ثاني	١٧ - يُجمَع غاز الأكسجين بإزاحة
	عة المشرُوبات الغازية.	۱۸ - يُستخدم غاز في صنا
	ثافة الهواء.	١٩ – كثافة الأكسجينمن كا
	سيتيلين إلى	٢٠ - تصل درجة حرارة لَهب الأكسى أ
	بن أثناء حدوث البرق، وتتكوَّن	٢١ - يتَّحد غاز النيتروجين مع الأكسجيد



(كلوريد الصوديوم - ثانى أكسيد المنجنيز - كربونات الكالسيوم - النُّحاس الساخن)

م أي الغازات التالية يُمكِن الحصول عليه من إضافة حمض الهيدروكلوريك المخفَّف إلى مسحوق كربونات الكالسيوم؟:
 لكالسيوم؟:

٦ - عند مرور هواء الزَّفير في ماء الجير الرَّائق فإنه يتعكَّر مُكوِّنًا مادة تُسمَّى:

٤ - يقوم ...... بدور العامل المُساعد عند تحضير الأكسجين.

(كربونات الكالسيوم - أكسيد الكالسيوم - هيدروكسيد الكالسيوم - كبريتات الكالسيوم)

٧ - الغاز الذي يُساعد على الاشتعال هو: (البحيرة ٢٠١٩) (الأوزون - الأكسجين - النيتروجين - ثاني أكسيد الكربون)

٨ - الغاز الذي يُستخدم مع غاز الأسيتيلين في قَطع ولِحام المعادِن هو:

(الأكسجين - النيتروجين - الهيدروجين - ثانى أكسيد الكربون)

(N<sub>2</sub> - CO<sub>2</sub> - O<sub>2</sub> - H<sub>2</sub>) (۲۰۲۰ بورسعید

٩ - الرمز الكيميائي لغاز النيتروجين:

١٠ - ماء الجير هو:

(الفيوم ٢٠١٩) (كربونات الكالسيوم - هيدروكسيد الكالسيوم - أكسيد الكالسيوم - كلوريد الصوديوم) ١١ - يدخل غاز ثانى أكسيد الكربون في صناعة:

```
١٢ - الغاز الذي يدخل في تركيب جميع الأنسجة في الكائنات الحية:
(الأكسجين - ثاني أكسيد الكربون - النيتروجين - الهيدروجين)
(\Lambda - \Upsilon - \Upsilon - \Upsilon - V \Lambda) (۲۰۲۰) (۱۱ منوفیة ۲۱ - ۲۸)
                                                 ١٤ - تُستخدم كربونات الكالسيوم في تحضير غاز:
(الإسكندرية ٢٠٢٠) (الهيدروجين - الأكسجين - النيتروجين - ثاني أكسيد الكربون)
(O_2 - O_3 - O - H_2)
                                                                               ١٥ - يُرمَز لغاز الأوزون بالرمز:
١٦ - غاز ...... يُسمَّى بالآزوت (عديم الحياة). ( الهيدروجين - النيتروجين - الأكسجين - ثانى أكسيد الكربون)
(CO<sub>2</sub> - N<sub>2</sub> - O<sub>2</sub> - H<sub>2</sub>)
                                                                    ١٧ - ينتج عن احتراق المواد العضوية غاز:
                             ١٨ - زيادة نسبة غاز ......في الغلاف الجوِّي تؤدِّي إلى ظاهرة الاحتباس الحراري.
(النيتروجين - ثانى أكسيد الكربون - الأكسجين - الهيدروجين)
(\frac{2}{9} - \frac{4}{9} - \frac{3}{9} - \frac{3}{9})
                                                   ١٩ - يشغل غاز الأكسجين ...... حجم الهواء الجوِّي تقريبًا.
                                                                     ٢٠ - يرجع اسم غاز الأكسجين إلى العالم:
(جوزیف بریستلی - دانیال رذرفورد - أنطوان لافوازییه - إندریس سیلیزیوس)
(تأكسدًا - احتراقًا - انحلالًا -إحلالًا)
                                                    ٢١ - الاتِّحاد المُباشر السريع للعناصر مع الأكسجين يُسمَّى:
                                                                      ٢٢ - مُكتشف غاز النيتروجين هو العالم:
(إندريس سيليزيوس - دانيال رذرفورد - جوزيف بريستلى - أنطوان لافوازييه)
(H_2 - CO_2 - N_2 - O_2)
                                                            ٢٣ - الرمز الكيميائي لغاز ثاني أكسيد الكربون هو:
                                         ٢٤ - يَنحل فوق أكسيد الهيدروجين في وجود ثاني أكسيد المنجنيز إلى:
(أكسجين وهيدروجين - أكسجين وماء - هيدروجين وماء - هيدروجين ونيتروجين)
                                                               ٢٥ - الغاز الذي يُستخدم في إطفاء الحرائق هو:
(الهيدروجين - الأكسجين - النيتروجين - ثاني أكسيد الكربون)
                                                                مجموعة (۳) اكتب المصطلح العلمى:
(.....)
                                - طبقة من الغلاف الجوِّي تحمى الأرض من الأشعة الفوق البنفسجية الضارة.
```

# ٢ - غاز لا يشتعل، ولا يُساعِد على الاشتعال. ٣ - مادة تُضاف للتفاعُل لتزيد من سرعته دون أن تؤثِّر على النواتج.





(الإسكندرية ٢٠٢٠) ()	٤ - غاز يُستهلَك في عمليات التنفُّس والاحتراق.
()	٥ - غاز يدخل في عملية البِناء الضَّوئي.
()	٦ - نوعٌ من البَكتيريا تعيش على جذور النباتات البقولية.
()	٧ - ظاهرة تنشأ من زيادة نسبة ثانى أكسيد الكربون في الهواء الجوِّي.
()	<ul> <li>٨ - اللَّهب الذي يُستخدم في قَطع ولحام المعادن.</li> </ul>
الأرضية. ()	<ul> <li>٩ - يتكوَّن من خليط من الغازات يُحيط بالكرة الأرضية، ومجذُوب إليها بفعل الجاذبية</li> </ul>
()	١٠ - العملية التي تنتج من اتِّحاد المواد ببُطء مع غاز الأكسجين.
بَرق. ()	١١ - أكاسيد تنتج عند اتِّحاد النيتروجين مع الأكسجين في الغِلاف الجوِّي أثناء حدوث ال
()	١٢ - مادة تُستخدم كعامل مُساعِد في تحضير غاز الأكسجين.
()	١٣ - أجسام تفيد في تكاثف بخار الماء حولها ونزول المطر.
()	١٤ - طبقة بُنية اللون تتكوَّن على الحديد نتيجة اتحاده بالأكسجين في جوِّ رطب.
()	١٥ - اتَّحاد المواد مع الأكسجين بسرعة، مع انطلاق ضوء وحرارة.
()	١٦ - عملية تنشأ عند إضافة الخميرة إلى العجين، وينتج ثانى أكسيد الكربون.
()	١٧ - غاز يُسمَّى بالقاتل الصَّامت.
(بنی سویف ۲۰۲۰) (	١٨ - عملية حيوية تقوم بها النباتات الخضراء؛ لصنع الغذاء وإخراج غاز الأكسجين.
فع درجة حرارتها.	١٩ - غاز عند زيادة نسبته في الغِلاف الجوِّي يُسبب أضرارًا مُناخية ضارة بالأرض، وير
()	
	٢٠ - نوع من النباتات تنتج البروتينات من نيتروجين الهواء الجوِّي بمُساعدة البَكتيريا ال
(كفر الشيخ ٢٠٢٠) (	٢١ - غاز يُسمَّى بالآزوت، ومعناه عديم الحياة.
(القليوبية ٢٠٢٠) (	٢٢ - غاز ينبعث من احتراق المواد العُضوية.
(المنيا ٢٠٢٠) (المنيا	٢٣ - غاز يُمثِّل أعلى نسبة في الهواء الجوِّي.
بنوب سيناء ٢٠١٩) (	٢٤ – غاز تستخدمه البقوليات في تكوين البروتينات اللازمة لها.
()	٢٥ - مائة لا تذوب في الماء، تتكوَّن عند إمرار هواء الزَّفير في ماء الجير الرَّائق.
()	٢٦ - غاز يُمكِن خلطه مع الأكسجين؛ ليُعطِى لهبًا درجة حرارته تكفِى لصهر المعادِن.
()	٢٧ - الغاز الذي يُستخدم في تحضيره محلول فوق أكسيد الهيدروجين.

# مجموعة (E) ضغ علامة (V) أو (X):

(	)	١ - يُمثِّل غاز الأكسجين ٢١ ٪ من حجم الغِلاف الجوِّي.
(	ناهرة ۲۰۱۷)(	٢ - يُسمَّى غاز النيتروجين بالآزوت، ومعناه (غاز الحياة).
(	ناهرة ۲۰۱۷)(	٣ - يُستخدم لهب الأكسى أسيتيلين في قَطع ولحام المعادِن.
(	)	<ul> <li>٤ - يتكون جزىء غاز ثانى أكسيد الكربون من ذرة أكسجين مرتبطة مع ذرتين كربون.</li> </ul>
(	)	<ul> <li>عاز الأوزون يتكون من ثلاث ذرات أكسجين.</li> </ul>
(	قهلية ۲۰۲۰)(	٦ - تَقل كتل المواد بعد اتِّحادها مع غاز الأكسجِين.
(	)	٧ - يُستخدم غاز الأكسجين في التبريد.
(	)	<ul> <li>٨ - تُستخدم أسطوانات من غاز ثانى أكسيد الكربون أثناء تسلُّق الجبال.</li> </ul>
(	)	٩ - يُجمَع غاز ثانى أكسيد الكربون بإزاحة الماء لأسفل.
(	<b>.</b> )	١٠ - تتكوَّن أكاسيد الكبريت أثناء حدوث البرق.
(	المنيا ٢٠٢٠)(	١١ - البقوليات مثل نبات البِرسيم تستفيد من نيتروجين الهواء بمُساعدة البَكتيريا العُقدية.
(	)	١٢ - غاز النيتروجين صعب الذوبان في الماء.
(	)	١٣ - يشغل غاز الأكسجين أحجم الهواء الجوِّى تقريبًا.
(	)	١٤ - يُحضَّر غاز الأكسجين بإضافة فوق أكسيد الهيدروجين إلى ثانى أكسيد المنجنيز.
(	أكسجين. (	١٥ - يتكوَّن مسحوق أبيض من أكسيد الماغنسيوم عند احتراق شَريط من الماغنسيوم في جوٍّ من ال
(	)	١٦ - غاز الأكسجين غاز عديم اللون والطُّعم، وله رائحة نفَّاذة.
(	)	١٧ - يُستخدم غاز ثانى أكسيد الكربون في صناعة المياه الغازية.
		١٨ - يترسَّب الكربون على جدران المِخبار عند إدخال شَريط ماغنسيوم مُشتعِل في مِخبار بــه
(	)	غاز ثاني أكسيد الكربون.
(	)	١٩ - الغاز الناتج من النباتات الخضراء في عملية التنفُّس غاز الأكسجين.
(	)	٢٠ - التَّأكسد هو اتحاد العناصر مع الأكسجين ببُطء في وجود الرطوبة.

## صوِّب ما تحته خط:

- ١ يُمثِّل ثانى أكسيد الكربون نسبة ٢١٪ من الهواء الجوِّى تقريبًا.
- ٢ يتفاعل غاز ثاني أكسيد الكربون مع ماء الجير الرَّائق، ويتكوَّن أكسيد الكالسيوم.
- ٣ ينحلُّ فوق أكسيد الهيدروجين فى وجود ثانى أكسيد المنجنيز، وينتج غاز الهيليوم وماء. (المنوفية ٢٠١٧)



6

- ٤ غاز ثانى أكسيد الكربون لا يشتعل، ولكنه يُساعِد على الاشتعال. (بني سويف ٢٠١٩)
  - ٥ يُحضَّر غاز ثانى أكسيد الكربون في المعمل من تفاعُل حمض الهيدروكلوريك مع كبريتات النُّحاس.
    - ٦ زيادة نسبة غاز الأكسجين تؤدِّى إلى ارتفاع درجة حرارة الأرض.
- ٧ يُسمَّى النيتروجين بالآزوت، ومعناه (غاز الحياة). (الشرقية ٢٠١٧)
  - ٨ يتكوَّن راسب أسود عند إمرار غاز ثاني أكسيد الكربون في ماء الجير الرَّائق.
    - ٩ في عمليات الاحتراق والتنفُّس يُستهلك غاز النيتروجين.
      - ١٠ لَهِب الأكسى أسيتيلين يُستخدم في طهى الطُّعام.
    - ١١ يُستخدم غاز ثانى أكسيد الكربون في الغوص تحت الماء.
    - ١٢ يُجمّع النيتروجين أثناء تحضيره في المعمل بإزاحة الهواء لأعلى.
    - ١٣ يُجمَع الأكسجين بإزاحة الهواء لأسفل أثناء تحضيره في المعمل.
      - ١٤ يدخل غاز الأكسجين في تركيب جميع الأنسجة الحية.
        - $N_3$  أيرمَز لغاز النيتروجين بالرمز المار  $N_3$ 
          - ١٦ يُرمَز للأوزون بالرمز ٥٠.

## مجموعة (٦) / اختر من العمود (ب) ما يُناسب ما فى العمود (أ):

(ب)	(1)
<ul> <li>أ ) يُعكِّر ماء الجير الرَّائق</li> </ul>	١ – غاز الأكسجين
( ) يُساعِد على الاشتعال	٢ - غاز النيتروجين
ع ( ) يُسمَّى الآزوت (عديم الحياة)	٣ – غاز ثانى أكسيد الكربون
$ m H_2O$ يُرمَز له بالرمز $ m H_2O$	

(ب)	(1)	- ۲
( ) ينحلّ إلى ماء وأكسجين	١ - ثانى أكسيد المنجنيز	
😯 ( ) مادة تُستخدم في تحضير غاز ثاني أكسيد الكربون	٢ - أكاسيد النيتروجين	
ح ( ) عامِل مُساعِد يُستخدم في تحضير الأكسجين	٣ - كربونات الكالسيوم	
( ) تتكوَّن أثناء حدوث البرق	٤ - فوق أكسيد الهيدروجين	
صادة سوداء تتكون على جدار الأنبوبة عند احتراق شريط ( ) مادة سوداء تتكون على جدار الأنبوبة عند احتراق		
الماغنسيوم مع غاز ثانى أكسيد الكربون	=	

(ب)	(1)	- '
$O_3$ يتكوَّن من ثلاث ذرات أكسجين، ورمزه ( ) يتكوَّن من ثلاث ذرات أ	١ - غاز الأكسجين	
$\mathbf{N}_2$ ورمزه ورمزه $\mathbf{N}_2$	٢ - غاز الأوزون	
<ul> <li>O₂ ( ) يتكون من ذرتين، ورمزه وO₂</li> </ul>	٣ - غاز ثاني أكسيد الكربون	
CO2 ( ) يتكون من ذرة كربون مُتَّحِدة مع ذرتى أكسجين، ورمزه	٤ - غاز النيتروجين	
📤 ( ) يتكوَّن من ذرتى هيدروجين	٥ – الماء	
و ( ) يتكوَّن من اتِّحاد ذرتى هيدروجين وذرة أكسجين		

( <b>(ب)</b>	(1)
( ) يُوجَد في الهواء بنسبة ٠,٠٣ ٪ تقريبًا	١ – غاز الأكسجين
( ) يُوجَد في الهواء بنسبة ٢١ ٪ تقريبًا	٢ - غاز النيتروجين
( ) يُوجَد في الهواء بنسبة ٧٨ ٪ تقريبًا	٣ - غاز ثانى أكسيد الكربون
( ) يُوجَد في الهواء بنسبة ١٪ تقريبًا	



# مجموعة (V) استخرچ الكلمة غير المُناسبة:

- ١ الأكسجين ثاني أكسيد الكربون الماء النيتروجين
- ٢ عملية البناء الضُّوئي صناعة المشرُوبات الغازية التبريد الغوص تحت الماء
  - ٣ ثانى أكسيد المنجنيز الهيدروجين الأكسجين فوق أكسيد الهيدروجين
    - ٤ النيون الآزوت عديم الحياة النيتروجين
- ٥ تنفُّس الكائنات الحية قَطع ولحام المعادن احتراق المواد العضوية تخمُّر الخُبز
  - ٦ تركيب الماء الغوص تحت الماء التبريد تركيب غاز الأوزون

# الأسئلة المقالية

## مجموعة (٨) / علل لما يأتى:

- ١ إضافة ثانى أكسيد المنجنيز عند تحضير غاز الأكسجين في المعمل.
  - ٢ يُستخدم غاز ثاني أكسيد الكربون في إطفاء الحرائق.
- ٣ بالرغم من استهلاك أكسجين الهواء في عملية التنفُّس إلا أن نسبته تظل ثابتة في الغِلاف الجوِّي.

(الجيزة ٢٠١٧)

- ٤ يُستخدم النيتروجين في تركيب أنسجة الكائنات الحية. ٥ - تُضاف الخَميرة إلى العجين أثناء صناعة الخُبز. ٦ - يُسمَّى النيتروجين الآزوت ومعناه (عديم الحياة). (قنا ۲۰۲۰) ٧ - يتعكّر ماء الجير الرّائق عند إمرار غاز ثانى أكسيد الكربون فيه. ٨ - تُستخدم أسطوانات من الأكسجين أثناء تسلّق الجبال.
- ٩ ارتفاع نسبة ثاني أكسيد الكربون في الغلاف الجوِّي في السَّنوات الأخيرة. (الغربية ٢٠١٧)
- ١٠ يُجمّع غاز الأكسجين عند تحضيره في المعمل بإزاحة الماء لأسفل. (البحيرة ٢٠٢٠)
- ١١ يتم عزل أعمدة الكباري الحديدية عن الهواء بالدِّهانات. (بنی سویف ۲۰۲۰)
  - ١٢ غاز الأوزون له أهمية كبيرة في الطبيعة.
  - ١٣٠ يُجمَع غاز ثاني أكسيد الكربون بإزاحة الهواء لأعلى.
  - ١٤ تزداد كُتلة سلك التنظيف المصنوع من الحديد عند احتراقه.

## مجموعة (٩) 🖊 ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:

- ١ زيادة نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون بدرجة كبيرة في الغلاف الجوِّي
  - ٢ شُرب كميات كبيرة من المشرُوبات الغازية
  - إشعال شريط ماغنسيوم في مخبار به غاز ثاني أكسيد الكربون
    - تفاعًل غاز الأكسجين مع غاز النيتروجين عند حدوث البرق
- إمرار غاز ثاني أكسيد الكربون في محلول هيدروكسيد الكالسيوم (ماء الجير الرَّائق)
- ترك مِسمار مُبلِّل بالماء في جقِّ رطب عدة أيام (الإسكندرية ٢٠٢٠)
- إضافة حمض الهيدروكلوريك المُخفُّف إلى مسحوق كربونات الكالسيوم عند تحضير غاز ثاني أكسيد الكربون
  - إضافة فوق أكسيد الهيدروجين إلى دورق يحتوى على ثانى أُكسيد المنجنيز
    - ٩ وَضع شريط ماغنسيوم مُشتعل في مخبار به أكسجين
      - ١٠ إذا تمَّ القضاء على بكتيريا التربة
      - ١١ عدم وجود غاز الأكسجين في الهواء الجوِّي

### اذكر وظيفة (أهمية) كلِّ من: مجموعة (۱۰)

- ٢ لُهِبِ الأكسى أسيتيلين ١ - طبقة الأوزون (البحيرة ٢٠٢٠)
  - الثلج الجافّ ٣ - الأجسام العالقة في الغِلاف الجوِّي
  - بَكتيريا العُقد الجذّرية في النباتات البقولية ٥ - ثاني أكسيد المنجنيز في تحضير غاز الأكسجين
- غاز ثاني أكسيد الكربون بالنسبة للنباتات الخضراء ٧ - ماء الجير الرَّائق
  - ٩ الغلاف الجوِّي ١٠ - غاز النيتروجين
  - ١١ الخميرة في صناعة المخبُوزات ١٢ - فوق أكسيد الهيدروجين في تحضير الأكسجين

( القاهرة ٢٠١٧)

## مجموعة (۱۱)

### أكمل الجدول بذكر اسم الغاز المُناسب:

- ١ غاز ضرورى لاحتراق الغذاء والتنفس
- ٢ غاز يحمى الأرض من الأشعة الضارة
- ٣ غاز يُستخدم في صناعة طفَّايات الحريق
  - ٤ غاز يُستخدم أثناء تسلُّق الجبال
  - ٥ غاز يُستخدم في صناعة الثلج الجافّ



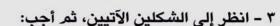
# مجموعة (١٢) أجب عن الأسئلة التالية:

# ١ - انظر إلى الشكل الذي أمامك، ثم أجب عن الآتى:

- أ يُستخدم هذا الجهاز في تحضير غاز .....
  - ب اسم المحلول (١) .....
  - ح يُجمَع الغاز بإزاحة الماء ......
- د المادة (٢) تُسمَّى ....... وهي تستخدم كعامل ...... أثناء تحضير الغاز.

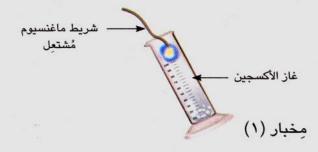
## ٢ - بالاستعانة بالشكل المُقابل، أجب عن الأسئلة الآتية:

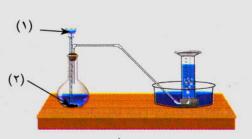
- أ السَّائل (١) هو ...............
- ب المادة (٢) هي .....
- ح الرمز الكيميائي للغاز الناتج هو ..... هذا الغاز ضرورى لقيام النبات الأخضر بعملية ..........
  - ه كيف يُجِمَع هذا الغاز؟ ولماذا؟ .....

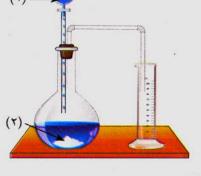


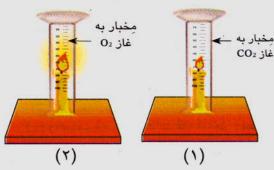
- أ حالة الشمعة في المخبار (١) ......
  - ب حالة الشمعة في المخبار (٢) .....
    - ح فسر ماذا حدث في الحالتين؟

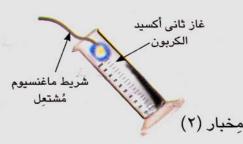
### ٤ - انظر إلى الشكلين الآتيين، ثم أجب:





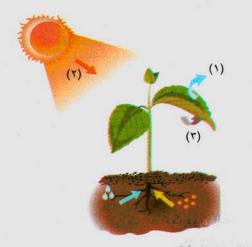






- أ في المِخبار (١) تتكوَّن مادة ............ من أُكسيد الماغنسيوم.
- ب في المخبار (٢) تترسّب مادة سوداء من ......





- اكتب البيانات على الرَّسم المُقابل:	المُقابل:	الرَّسم	على	البيانات	اكتب	-
---------------------------------------	-----------	---------	-----	----------	------	---



# مجموعة (١٣) نمّ مهاراتك:

١ - ثلاثة غازات في الغِلاف الجوِّي للأرض (ثاني أكسيد الكربون، والنيتروجين، والأكسجين).

### فما ترتيبها من حيث النسبة من الأكبر إلى الأقل؟

أ نيتروجين، أكسجين، ثاني أكسيد الكربون

ح أكسجين، نيتروجين، ثاني أكسيد الكربون

- ب نيتروجين، ثاني أكسيد الكربون، أكسحين
- د ثانى أكسيد الكربون، أكسجين، نيتروجين
- ٢ قام معلِّمك بتعيين كُتلة كُرة من سلك تنظيف مصنوع من الحديد، ثم حرق السِّلك وأعاد تعيين كتلته مرة أخرى، فلاحظ زيادة كتلة السِّلك، كما في الشكلين التاليين. فسِّر سبب ذلك.



٣ - وُضعت ثلاثِ شمّعات مُتماثلات -مشتعلة في نفس الوقت- في ثلاث زجاجات، كما هو موضح بالصور التالية. حيث سُدَّ الكأسان (ص) و(ع) بغطاء مُحكم الغلق، وتُركت الزجاجة (س) مفتوحة.

أى الشمعات سينطفئ أولًا (س) أم (ص) أم (ع)؟ فَسِّر إجابتك.









# اختبارات سلاح التلميذ

على الوَحدة الثالثة



		لاختبار الأول
		) (1 أكمل:
		١ – ثانى أكسيد الكربون الصُّلب يُسمَّى ويُستخدم في
		۲ - يتكوَّن جزيء غاز ثاني أكسيد الكربون من ذرتي وذرة
		٣ - يُحمَع غازبإزاحة الماء لأسفل.
		<ul> <li>٢ - يجمع عار بإراحه العاء دست.</li> <li>٤ - يُوجَد غاز النيتروجين في الهواء الجوِّي بنسبة</li></ul>
	()	ع - یوجد عاد انتیاروجین فی انهواء انجوی بنشبه
	ال مرِّ م	١ - لَهِ الأكسى أسيتلين ٢ - الغِلاف
	الجوى	١ - نهب الأحسى السيسين (أ) اختر الإجابة الصحيحة:
/	الله الماء الالا	4 70 00 00 00
		۱ - مُكتشِف النيتروجين هو العالِم: (إسحاق نيوتن - جوزيف بريس ٢ - وند و خرو شريط و افنسيو و مُشتوا في و خيار و م فانشان أ
		<ul> <li>٢ - عند وضع شريط ماغنسيوم مُشتعِل في مِخبار به غاز ثاني أك</li> <li>١١ : ١١</li> </ul>
يوم - كالسيوم - كربون) (٣ - ١ - ٢)	حسجين - ماعنسا	
(Y-0-E-Y)		٣ - يتكوَّن جزىء غاز الأوزون من ذرات أكسجين.
(.,11-14-14	1	<ul> <li>٤ - يُوجَد غاز ثانى أكسيد الكربون فى الهواء الجوِّى بنسبة ٪.</li> <li>ب ماذا يحدث عند؟:</li> </ul>
ن أثناء صناعة الخُبر		
ن الله على على الكبر	تحميره إلى العجد	۱ – العصاء على بخيري التربه (أ) اكتب المصطلح العلمى:
()	نُّ ات مُناخِرة	١ - ظاهرة ينتج عنها ارتفاع درجة حرارة الأرض، وتسبِّب حدوث تغ
()		٢ - مادة تُضاف للتفاعُل لتزيد من سرعته، دون أن تؤثَّر على النواتج
()		٣ - غاز يُسمَّى الآزوت (عديم الحياة).
()	7	<ul> <li>٤- غاز ضرورى لعملية التنفس والاحتراق.</li> </ul>
(		ب علل لما یأتی: ب علل لما یأتی:
بدراا کرون بازاحة الواء	حمَّه غاز ثان أكس	١ - يتم عزْل أعمدة الكبارى الحديدية عن الهواء بالدِّهانات. ٢ - لا يُـ
		) (أ صوَّب ما تحتو خط:
		<ul> <li>١ - يدخل غاز النيتروجين في صناعة المشرُوبات الغازية.</li> </ul>
(1)		٢ – غاز الأكسجين يذُوب في الماء.
	1	٣ - ماء الجير الرَّائق هو <u>كربو</u> نات البوتاسيوم.
-		<ul> <li>٤ - غاز ثاني أكسيد الكربون يُمثِّل خُمس حجم الغِلاف الجوِّي.</li> </ul>
	ثاني أكسيد الكربون	
(1)		١ - السَّائل (١) هو
		٢ – المادة (٢) هي
	3	٣ – من مصادر هذا الغاز و و 7

# الاختبار الثانى

أكمل:	1 (	)
١ - يُستخدم مسحوق كعامل حفَّاز أثناء تحضير الأكسجين.		
٢ - كثافة غاز الأكسجين من كثافة الهواء؛ لذلك يُجمَع بإزاحة لأسفل.		
٣ - الرمز الكيميائي لغاز النيتروجين هو والرمز الكيميائي لغاز ثاني أكسيد الكربون هو	i	
٤ - اتِّحاد العناصر مع الأكسجين سريعًا، وانطلاق ضوء وحرارة يُسمَّى	.	
ماذا يحدث عند؟:	ب	
١ - زيادة نسبة ثانى أكسيد الكربون في الغِلاف الجوِّي. ٢ - تعرُّض مِسمار مُبلَّل للهواء الرطب.		
اكتبِ المصطلح العلمى:	1 (	)
١ - أكاسيد تنتج من اتحاد النيتروجين مع الأكسجين أثناء حدوث البَرق.		
٢ - غاز يدخل في صناعة المشرُوبات الغازية.		
٣ - خليط من الغازات تُحيط بالكرة الأرضية.		
ع - المادة التي تتنج من تفاعل شريط الماعتسيوم مع الأكسجين.		
اذكر استخدامات كلّ من: ١- الأجسام العالِقة الموجودة بالغِلاف الجوِّي ٢- غاز الأكسجين في مجال الطّب	اِ ب	
اختر الإجابة الصحيحة:	1 (	)
١ - في عملية التنفُّس والاحتراق يُستهلك غاز: (الهيدروجين - الأكسجين - ثاني أكسيد الكربون - النيتروجين)		
٢ - غاز يُعكُر ماء الجير الرَّائق. (الأكسجين - النيتروجين - ثانى أكسيد الكربون - الهيدروجين)		
٣ - ينحل فوق أكسيد الهيدروجين في وجود ثاني أكسيد المنجنيز إلى:		
(أكسجين وهيدروجين - أكسجين وماء - هيدروجين وماء - هيدروجين ونيتروجين)		
<ul> <li>٤ - جزىء الماء يتكون من ذرة أكسجين وذرتى:</li> <li>١ (نيتروجين - هيدروجين - هيليوم - أرجون)</li> </ul>		
علل: ١ - يُستخدم ماء الجير الرَّائق في الكشف عن وجود ثاني أكسيد الكربون.	ب	
٢ - يدخل النيتروجين في تركيب جميع الأنسجة الحية.		
طع علامه (۱٫۷) او (۸) امام العبارات الاثية:	1 (8	)
١- الثلج الجافُّ هو ثانى أكسيد الكربون في الحالة الصّلبة.		
٢- يُجمَع غاز ثانى أكسيد الكربون بإزاحة الماء لأسفل.		
٣- غاز الأكسجين لا يشتعل، ولا يُساعِد على الاشتعال.		
٤- يُمثّل غاز النيتروجين ٨٧ ٪ من حجم الغِلاف الجوّي.		
من الشكل المُقابِل أجب عما يأتى:	ب	
١ - يُستخدم هذا الجهاز لتحضير غاز		
٢ - نسبة هذا الغاز في الغِلاف الجوِّي		
١ - رفم (١) يشير إلى		
٤ - رقم (٢) يُشير إلى	ė	Ü

# اختبارات تراكمية

على الوحدة الأولى والثانية والثالثة



# الاختبار الأول

	اً أكمل:
دوات قياس الوزن	١- من أدوات قياس الكتلة بينما من أ
	٢- يستخدم غاز ثاني أكسيد الكربون في عملية
طبی.	٣- يستخدم في تطهير الترمومتر الم
لكربون.	٤- ينتج عن عملية غاز ثاني أكسيد ال
	ب ب- ماذا يحدث عند؟:
لرائق.	١- مرور غاز ثاني أكسيد الكربون في ماء الجير ال
•	٢- استخدام النحاس في صنع مقابض أواني الطه
	أ اختر الإجابة الصحيحة:
بسرعة وانطلاق ضوء وحرارة.	١- الاحتراق هو اتحاد المواد مع غاز
نيتروجين - الأكسجين - الهيدروجين - ثانى أكسيد الكربون)	
(%0 - %·, \mathfrak{\sigma} - \mathfrak{\sigma} \mathfra	٧- نسبة غاز النيتروجين في الهواء الجوى
(الطاقة – الكتلة – الحجم – الوزن)	٣- قوة جذب الأرض للجسم هي
(الحديد- النحاس - الألومنيوم - الزئبق)	٤- أسرع المعادن في توصيل الحرارة
	(ب) علل لما يأتى:
ت.	١ - يفضل استخدام الزئبق في صناعة الترمومترا
ت.	٢ – يسمى غاز النيتروجين بالآزوت.
	أ اكتب المصطلح العلمى:
(	۱- وحدة تكافئ وزن جسم كتلته ۱۰۰ جرام تقري
ين غذائها وإنتاج الأكسجين.	٢- عملية حيوية تقوم بها النباتات الخضراء لتكوي
سان.	٣- أداة تستخدم في قياس درجة حرارة جسم الإن
()	٤- مواد تسمح بانتقال الحرارة خلالها.
حسب: ﴿ ﴿ ﴿ اِللَّهُ اللَّهُ	ب جسم كتلته على سطح الأرض = ٣٠كجم. ١-
٢- وزنه على سطح الأرض	١ – كتلته على سطح القمر
	أ   أ  ضغ علامة (٧) أو (X):
ب الأكسى أسيتيلين.	١- يتفاعل غاز الأكسجين مع الأسيتيلين مكونًا لهم
م الصغيرة.	٢- يستخدم الميزان الحساس لتقدير كتل الأجساء
تعال. ( )	٣- غاز النيتروجين لا يشتعل ولا يساعد على الاشن
يزية. ( )	٤- يبدأ تدريج الترمومتر الطبى بــ ٣٢ درجة سيل
٢- الناح الحاف	🕂 اذکر وظیفة کل مما یأتی:
٢- الثلج الجاف	۱ – الميزان الزنبركي





# الاختبار الثانى

	اً اُکمل: 🐧 🐧 اُکمل:
	١ – الكتلة مقدار ثابت لا يتأثر بتغير
ن.	۲- يتكون غاز من ثلاث ذرات أكسجي
لسوائل.	٣- يستخدمفي قياس درجة حرارة ا
	٤ - يستخدم غازفي عملية التنفس.
	😛 ماذا يحدث عند؟:
٢- زيادة نسبة غاز ثانى أكسيد الكربون في الهواء الجوى.	۱ - وضع ترمومتر مئوى فى ماء مثلج.
*	🚺 🚺 اختر الإجابة الصحيحة:
. (النحاس - البلاستيك - الزئبق - الألومنيوم )	١- من المواد رديئة التوصيل للحرارة
(%° - %·, ° - %VA - %Y1)	٢- نسبة غاز الأكسجين في الهواء الجوى
(الطاقة – الكتلة – الحجم – الوزن)	٣- مقدار ما يحتويه الجسم من مادة هي
(الفولاذ – المياه الغازية – النشادر – البارود)	٤- يدخل غاز ثانى أكسيد الكربون في صناعة
	😛 علل لما يأتى:
	١- يجب رج الترمومتر الطبى قبل استخدامه.
لأكسجين في المعمل.	٢ – إضافة ثانى أكسيد المنجنيز فى تحضير غاز ا
	👣 🧯 اكتب المصطلح العلمى:
()	١- مكون أساسى لجميع المركبات البروتينية.
()	٢- غاز يستخدم في إطفاء الحرائق.
ل زجاج الترمومتر.	٣- سائل فضى اللون يمكن رؤيته بسهولة من خلا
()	٤- مواد لا تسمح بانتقال الحرارة خلالها.
حسب كتلته على سطح الأرض.	😛 جسم وزنه على سطح الأرض = ٢٠ نيوتن. ا
	🕻 🀧 صوب ما تحته خط:

- ١- تصنع أوانى الطهى من البلاستيك.
- ٢- قوة الجاذبية الأرضية تزداد كلما ابتعدنا عن مركز الأرض.
  - ٣- يستخدم النيتروجين في عملية التنفس.
- ٤- الميزان الرقمي هو جهاز يستخدم لقياس درجة حرارة الإنسان.
  - 😛 اذكر وظيفة كل مما يأتى:
    - ١- الغلاف الجوى
    - ٢- الميزان ذي الكفتين





# التَّركِيب والوظيفة فى الكائِنات الحية



# أهداف الوَحدة

فى نهاية هذه الوَحدة ينبغى أن يكون التلميذ قادرًا على أن:

- 🕦 يتعرَّف تركيب ووظائف أعضاء الجهاز العصبى في جسم الإنسان. 🕚 يُفسِّر حدوث ردِّ الفعل المُنعكِس.
  - 😙 يتعرَّف أهمية الجهاز العصبي في جسم الإنسان، وطرق المحافظة عليه.
- 😉 يتعرَّف تركيب الجهاز الحركي في جسم الإنسان.



1-20-13-6

الما المالية الأرادة



# الجهاز العصبِی فی الإنســــان

### أهداف الدرس:

فى نهاية الدرس ينبغى أن يكون التلميذ قادرًا على أن:

- 1 يتعرَّف تركيب ووظائف أعضاء الجهاز العصبى في جسم الإنسان.
  - 🕜 يفسر حدوث رد الفعل المنعكس.
- 😙 يتعرَّف أهمية الجهاز العصبي في جسم الإنسان وطرق المحافظة عليه.

## مفاهيم الدرس:

- 🚺 الجهاز العصبِى
- 1 الفعل المُنعكِس

🕜 المُخ

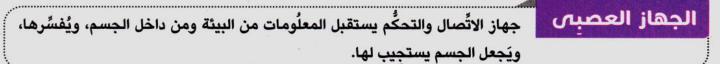
- 🕜 الخلية العصبية
- 🗿 الحبل الشوكى

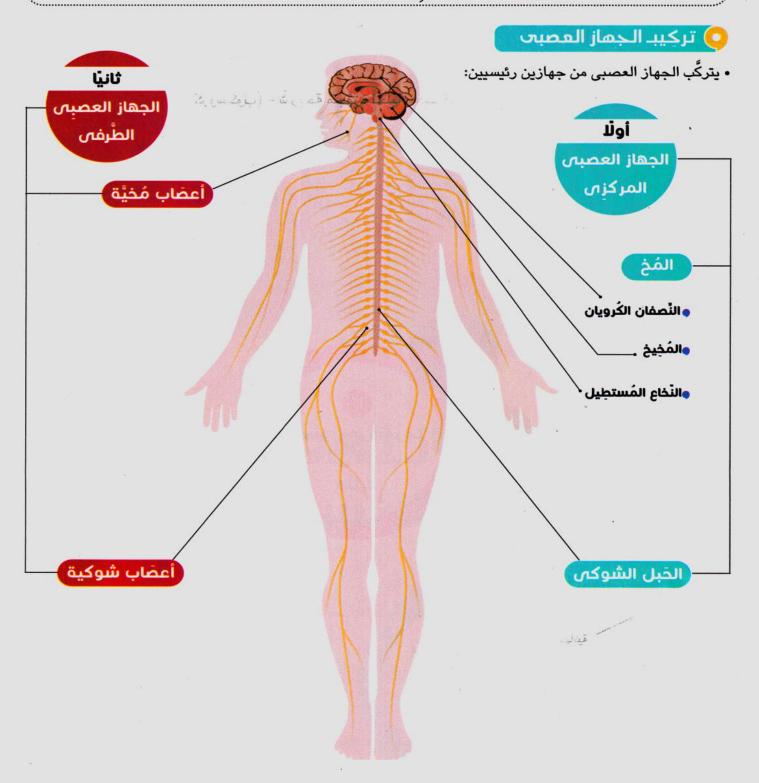


# مُقدِّمة مُقدِّمة

• يُعتبر الجهاز العصبِى من أهم الأجهزة المُسيطرة في جسم الإنسان على جميع تصرُّفاته وحركاته، حيث إنه المسئول عن التنسيق بين أجهزة الجسم المختلفة، فهو يُعتبر بمَثابة شبكة الاتِّصال بين المُخِّ وجميع أجزاء جسمك حيث إنه:







الجهاز العصبى فى جسم الإنسان



## الخلية العصبية

## وَحدة بِناء الجهاز العصبِي.

• تعرَّف تركيب الخلية العصبية من خلال النشاط التالى:



# ممَّ تتركب الخلية العصبية؟

اللُّدوات: مِجهر (ميكروسكوب) - شُريحة مُجهَّزة لخلِية عصبية.

# خطوات العمل الشكل التوضيدي الملاحظة المسكل التوضيدي الملاحظة المسكل التوضيدي الخلاجة المسكل التوضيدي الخلاجة المسكل التوضيدي التوضيدي المسكل التوضيدي التوض

تتكوَّن الخلية العصبية من جُراين.

۲) دوِّن مُلاحظاتك.

باستخدام المجهر.

## الاستنتاج

الخلية ٢ - محور الخلية

• تتكوَّن الخلية العصبية من جزأين رئيسيين : ١ - جسم الخلية

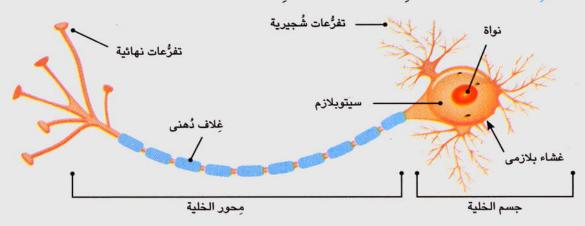
### تتكؤن الخلية العصبية من:

### جسم الخليَّة

- يحتوى على نواة، وسيتوبلازم، وغشاء بلازمى.
- تمتدُّ من جسم الخلية تفرُّعات شُجيرية تتَّصل مع الخلايا العصبية المُجاورة، مُكوِّنة تشابُكًا عصبيًا.

## مِحوَر الخُليَّة

- عِبارة عن محور أسطوانِيِّ الشَّكل، مُغلَّف بطبقة دُهنية.
- ينتهى المحور بتفرُّعات نهائية تتَّصل بالعضلات أو تُكوِّن تشابُكًا عصبِيًّا مع خلايا عصبِية أخرى.
  - يقوم التَّشابك العصبي بنقل الرَّسائل العصبِية بين الخلايا العصبِية.



# أولًا الجهاز العصبى المركزى

• يتركُّب الجهاز العصبي المركزي من جزأين هما:

## ا - المُذَ

٢ - الحَبْل الشُّوكي

# المُــخ

# هو مركز التَّحكُّم الرئيسي لجسم الإنسان.

### موقعو

\* يقع داخل عُلبة عظمية تُسمَّى (الجُمجُمة). علل؟ لحمايته.

### وصفه

\* عبارة عن كتلة عصبِية كبيرة تحتوى على الملايين من الخلايا العصبية.

### وظيفته

\* يُوجِّه ويُنسِّق جميع العمليات والأفكار والسُّلوكيات والعواطف.

### تركسه

\* لَتَعرُّف تركيب المُخِّ نُجري النشاط التالي:





اللُّدوات: مُخ خروف طازَج - أدوات تشريح (مِلقَط - إبرة تشريح - مِشْرط)

### الملاحظة الشكل التوضيحي خطوات العمل أ افحص مُخَّ الخروف وتَبيَّن أجزاءه يتكوَّن المخ من ثلاثة أجزاء. الرئيسية. پتمیع اللون الخارجی للمخ ۲) قم بعمل قطاع طولى بين النصفين باللون الرمادي، واللون الكُرويين باستخدام المشرط. الدَّاخلي للمُخِّ باللون الأبيض. لاحظِ الفرق في اللون داخــل المُخِّ مخ خروف وخارجه. الاستنتاج



• يتكون المُخّ من (النِّصفين الكُرويين - المُخَيْخ - النَّخاع المُستطيل).

# الدرس الأول: الجهاز العصبى فى الإنسان



النّخاع المُستطيل

النَّصفان الكُرويان

🚺 تركيب المُخّ:

# أُ النَّصفان الكُرويان

### الوصف

- \* عبارة عن جسم كُروى كبير، يتكوَّن من جزأين يفصلهما شقٌّ وسطى وسطى إلى نصفين، تربِطهما أليافٌ عصبِية مسئولة عن الاتِّصالات بينهما.
  - \* ويتكوَّن النصفان الكُرويان من:
  - - السطح الدَّاخلي السطح الدَّاخلي
      - \* يتميَّز النصفان الكرويان بكثرة التلافيف والثنايا.



### الوظيفة

- \* التَّحكُّم في الحركات الإرادية للجسم مثل (الجلوس- المشي- القيام- العَدْو السريع).
- \* استقبال النبضات العصبية من أعضاء الحسِّ (العينان الأنفان الأنف اللسان الجلد)، وإرسال الاستجابة المناسبة لها.
  - \* يحتويان على مراكز التفكير والتذكّر.

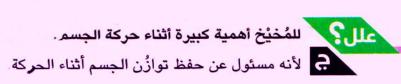
# ب المُخيخ

### الموقع

\* يقع أسفل النِّصفين الكُرويين في الجهة الخلفية للمُخِّ.

## الوظيفة

\* المحافظة على توازن الجسم أثناء تأدية الحركة.







# هَ النَّخاع المُستطِيل

## الموقع

★ يقع أمام المُخيخ، ويصل المخَّ بالحبل الشُّوكي.

### الوظيفة

- \* مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية بالجسم، مثل:
  - تنظيم ضَرَبات القلب
- · تنظيم حركة أعضاء الجهاز التنقُّسي أثناء عملية التنفُّس
  - تنظيم حركة الجهاز الهضمى ووظائفه



# إصابة النَّخاع المُستطيل تؤدِّى إلى الوفاة.

كُنُ النَّخَاعِ المستطيل مسئول عن العمليات اللاإرادية، مثل: ضَرَبات القلب، وعملية التنفُّس.

# مل تعلم أن؟

- مخّ الشخص البالغ يزِن ١,٥ كيلوجرام.
- يعتقد البعض أنه كلما كان مخُّ الإنسان كبيرَ الحجم كان أكثر ذكاءً.

وهذا اعتقاد غير صحيح؛ فجميع البالغين يتساوى حجم المخ لديهم تقريبًا إلى حد كبير.

# اختبر نفسك (فكّر وأجب)

### أ - اذكر المصطلح العلمى:

- 🕦 مركز التَّحكُّم الرئيسي في جسم الإنسان.
- 🕜 عضوٌ يَصل المخَّ بالحبل الشُّوكي، ومسئول عن العمليات اللاإرادية.
  - 😙 وَحدة البِناء والوظيفة في الجهاز العصبي.

### ب - علل لما يأتى:

- 1 للمُحْيْخ أهمية كبيرة أثناء حركة الجسم.
- 🕥 إصابة النّخاع المستطيل تُؤدى إلى الوفاة.
  - 😙 تواجد المخ داخل الجمجمة.
- 3 يُعتبر المخ مركز التَّحكُّم الرئيسي في جسم الإنسان.





(.....)

## الحبل الشوكى

#### الوضف

\* حبلٌ أسطواني الشَّكل، تخرُج منه أعصابٌ تُسمَّى الأعصاب الشُّوكية.

#### الموقع

\* يمتدُّ الحبل الشُّوكي في قناة داخل سلسلة فقرات العمود الفَقَارى في الجهة الظُّهرية للإنسان.

#### التركيب

\* لتعرُّف تركيب الحبل الشُّوكي نُجرى النشاط التالي:



فقرة من العمود الفَقَاري فقرات العمود الفَقارى

#### افحص قطاعًا للحبل الشوكى

نشاط ۳



الأدوات: مجهَر - شريحة مُجهَّزة لقطاع عرْضي في الحبل الشَّوكي

#### خطوات العمل الملاحظة الشكل التوضيحى تظهر مادة داخلية رَمادية المادة الرَّمادية المادة البيضاء \* افحص شريحة مُجهَّزة على شكل حرف (H) تُحيط لقطاع عرضى في الحبل ىها مادة بيضاء. الشُّوكي بواسطة المِجهر.

#### الاستنتاج

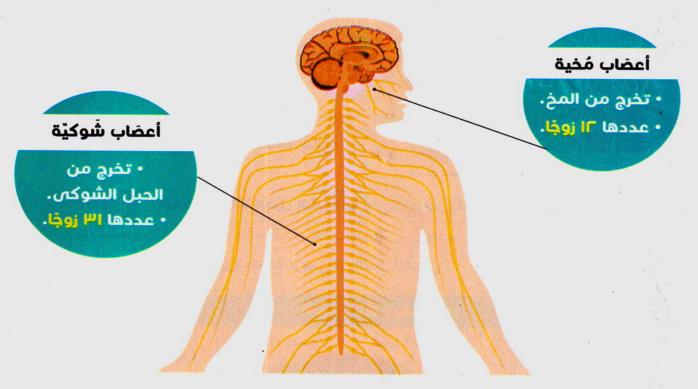
- يتركُّب الحبل الشُّوكي من:
- \* مادة داخليـة رَماديَّة اللون تظهر على شكل حرف H.
  - \* مادة خارجية بيضاء اللون تُحيط بالمادة الرَّماديَّة.

#### الوظيفة

- \* مسئول عن:
- نقل الرسائل العصبية من أجزاء الجسم المختلفة إلى المُخِّ، والعكس.
- مسئول عن الأفعال المُنعكسة، كسحب اليد عند مُلامسة جسم ساخن فجأة دون تفكير.

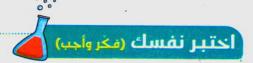
#### الجهاز العصبى الطّرّفى ثانیًا

• هو عبارة عن مجمُّوعة الأعصاب التي تخرُج من الجهاز العصبي المركزي (المُخّ - الحبل الشُّوكي) وهي كالآتي:



#### وظيفة الجهاز العصبى الطرفى

\* توصيل المعلومات الحسِّية والاستجابات الحركية بين الجهاز العصبي المركزي وجميع أجزاء الجسم.



#### أ - أكمل ما يأتى:

- 🕦 يتركُّب الجهاز العصبِي من جهازين رئيسيين هما ........ و........
- 🕜 مركز التَّحكُّم الرئيسي في الجسم هو ......، ويوجد بداخل عُلبة عظمية تُسمَّى
- ن يمتدُّ من جسم الخلية العصبية تفرُّعات ......، ويمتدُّ من مِحور الخلية تفرُّعات

#### ب - اذكر وظيفة كلّ من:

- 🕦 النّخاع المُستطيل
- 🕜 النِّصفين الكُرويين



### الفعل المُنعكِس

هو استجابة تِلقائية سريعة من الجسم نحو المُؤثرات المُختلفة المُفاجئة.

#### أمثلة على الفعل المُنعكِس



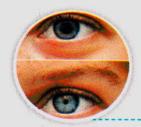
• سحْب اليد بسرعة عند مُلامسة أشواك نبات أو الوخْز بدبُّوس



• سحب اليد بسُرعة عند مُلامسة جسم ساخِن أثناء اللَّعب بالصواريخ



• حركة رُموش العين عند اقتراب جسم خارجي من العين فجأة



ضيق حَدقة العين عند التعرُّض لضَوء شديد،
 واتِّساع حدَقة العين عند التعرُّض لضوء خافت



• إفراز اللُّعاب والعُصَارات الهاضِمة عند رُؤية الطَّعام أو شمِّ رائحته



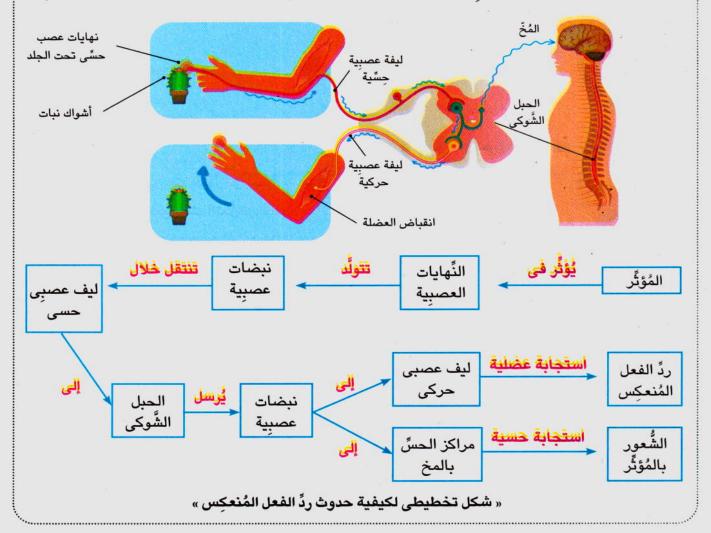
• اهتزاز السَّاق عند الطَّرْق على الرُّكبة في مكان مُحدَّد من قِبَل الأطباء؛ للتأكد من سَلامة الحبل الشَّوكي

#### 🥥 تفسير كيفية حدوث رد الفعل المنعكس

• لتعرُّف كيفية حدُوث ردِّ الفعل المُنعكِس عند تعرُّض الجسم للمؤثِّرات المُختلفة نقوم بشرح النشاط التالي:

# تفسير رد الفعل المنعكس [

- \* عند مُلامسة اليد لنباتِ به أشواك حادة فإن اليد تنسجب بسرعة.
- ، ولتفسير ذلك نتتبّع المراحل التي يمر بها الفعل المُنعكِس، وهي كالآتي:
- أُوتُر الأشواك في النِّهايات العصبية للخلايا الموجودة بالأصابع؛ فتتولَّد نبضات عصبية.
  - (٢) تنتقل هذه النبضات العصبية المتولِّدة عبر ليف عصبي حسى إلى الحبل الشُّوكي.
- ت يقوم الحبل الشَّوكى بإرسال النبضات العصبِية خلال الليف العصبي الحركي إلى عضلات الذِّراع (دُونَ تَدخُّل المُخُ) فتنقبض العضلات، وينثني الذراع، وتُسحب اليد بعيدًا عن الأشواك.
- ٤ يُرسِل الحبل الشُّوكي نبضات عصبية أخرى إلى مراكز الحسِّ بالمخ؛ فيحدث إدراك الإحساس الحقيقي بالألم.



#### و أممية الجماز العصبت

- مما سبق نستنتج أن أهمية الجهاز العصبي هي:
- \* نقل الرَّسائل العصبية من منطقة لأخرى في جسم الإنسان.
- \* تنظيم وتنسيق جميع العمليَّات الحيوية داخل جسم الإنسان.
- \* يستقبل المُؤثِّرات الخارجية التى تُحيط بالإنسان، عن طريق أعضاء الحسِّ المُختلفة، ويتعرَّفها ويفسِّرها، ويُصدِر استجابة لها.



- عدد الأعصاب المُخيَّة (١٢ زوجًا) أي ٢٤ عَصبًا.
- عدد الأعصاب الشُّوكية (٣١ زوجًا) أي ٦٢ عَصبًا.



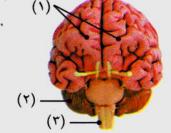
#### أ - اختر اللجابة الصحيحة:

- تقع مراكز التَّفكير والتذكُّر في: (النِّخاع المُستطيل الحبل الشَّوكي المُخَيْخ النِّصفين الكُرويين)
- ن يتصل بالحبل الشُّوكي ..... من الأعصاب. (٢١ زوجًا ١٢ زوجًا ٣١ زوجًا ١٠ أزواج)
  - 😙 كلُّ مما يلى من مكوِّنات المُخِّ، ما عدا:

(النِّصفين الكُرويين - المُخَيْخ - النّخاع المُستطيل - الحبل الشُّوكي)

#### ب - علل لما يأتى:

- 🕦 يمتدُّ الحبل الشَّوكي داخل العمود الفَقَاري.
- 🕜 سرعة سحب اليد عند مُلامستها جسمًا ساخنًا.



الدالة على الأرقام	اكتب البيانات	مامك يُمثل المُخ،	ح - الرُّسم الذري أ
--------------------	---------------	-------------------	---------------------

	0
***************************************	Ø

#### 🔘 وسائل المُحافظة على الجماز العصبى

- \* من أجل الحِفاظ على الجهاز العصبِي حتى يظلُّ يعمل بكفاءة يجب اتِّباع الآتى:
- عدم الإسراف في تناول المواد المُنبِّهة، مثل القهوة. لأنها تؤثِّر على فترات النوم، وضربات القلب. وتُسبِّب التوتُّر العصبي.
  - الابتعاد عنُ تناول الحبوب المُهدِّئة والمُنْشُطة.
- عدم إرهاق أعضاء الحسِّ بالجلوس فتراك طويلة أمام التليفزيون والكمبيوتر. μ
  - Emyl · إعطاع الجسم فترات كافية للراحة، خاصّة فترة النّوم. E
    - تجنُّب مواقف الانفعال الشَّديد.
      - مُمارسة الرياضة البدنية.
- الابتعاد عن مصادر التلوُّث، مثل: (أماكن الضَّوضاء الأدخنة المُنبعِثة من عوادم السيّارات والمصانع وغيرها). علل؟ ٧ لأنها تُؤثِّر سلبًا على الجهاز العصبِي.
  - الابتعَاد عن الإدْمان؛ لأنه يُؤثِّر سلبًا على الجهاز العصبي؛ حيث يُسبِّب: • إعاقة الذَّاكرة والتعليم
    - الأرَق • فقد الإحساس بالزَّمن
  - التبلُّد التوتُّر العصبي
- للإدمان

C.















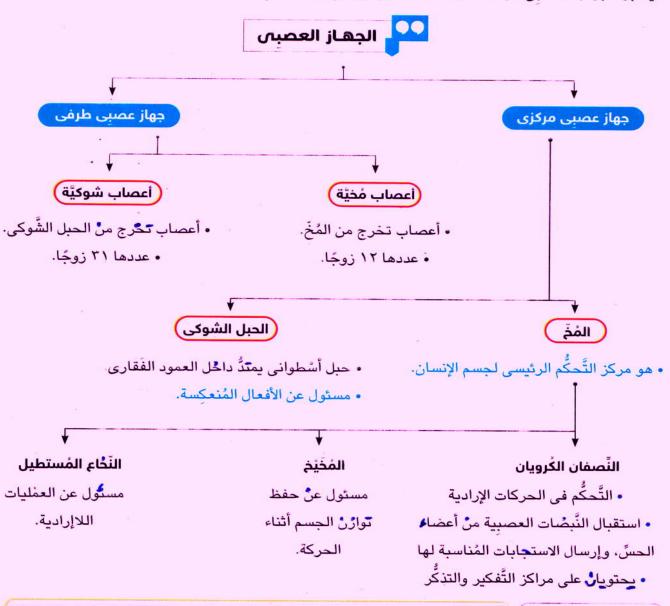
# الدرس

# الجهاز العصبى فى الإنسان

هو جهاز الاتَّصال والتحكُّم، فهو يستقبل المعلومات من البيئة ومن داخل الجسم، ويُفسِّرها، ويجعل الجسمَ يستجيب لها.

الجهاز العصبى

• يُعتبر الجهاز العصبي هو المستول عن التَّنسيق بين أجهزة الجسم المُحتلفة.



الفعل المُنعكِس - استجابة تِلقائية سريعة من الجسم نحو المُؤثِّرات المُختلفة المُفاجئة.

الخلية العصبية 🚽 وَحدة البناء والوظيفة بالجهاز العصبى.

تركيب الخليّة العصبية: • جسم الطية

### تدريبات الكتاب المدرسى



## على الدرس الأول

	تخيِّرِ الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:	1
17 - 71 - 71)	أ يبلُغ عدد الأعصاب المُخِّيةزوجًا من الأعصاب.	

ح المُخَيْخ مسئول عن: (عمليات التَّفكير - توازن الجسم - الأفعال المُنعكسة)

(الأوعية الدَّموية - غلاف دُهني - التفرُّعات الشُجيرية) هن مكونات جسم الخلية العصبية:

(الحبل الشُّوكي - المُخَيْخ - النِّصفان الكُرويان) يتحكم ......في الأفعال المُنعكسة.

#### اكتب المصطلح العلمى الدال على كل عبارة مما يلى:

- أ استجابة تلقائية من الجسم نحو المُؤثِّرات المُختلفة.
- ب جزء من الجهاز العصبي مسئول عن الأفعال المُنعكِسة.
  - ح وَحدة بناء الجهاز العصبي.
- د عضو يصل المُخَّ بالحبل الشُّوكي ومسئول عن العمليات اللاإرادية.
- 🌥 عضو يتكوَّن من مادة رَمادية داخلية على شكل حرف H تُحيط بها مادة بيضاء.

#### حدِّد موضع الأجزاء التالية بجسم الإنسان:

- أ المُخَيْخ ، ب الحبل الشُّوكي
- ع النّصفان الكُرويان و النّخاع المُستطيل

#### اذكر أهمية كل مما يأتى:

- أ النَّخاع المُستطيل ب الحيل الشُّوكي ج الجُمحمة
  - النِّصفان الكُروبان د المُخَيْخ

#### ماذا يحدث عند؟:

- ب تعرُّض إصبعك لوخْز شوكة نبات أ الإفراط في الجلوس أمام الكمبيوتر
- التعرُّض المُستمِر لهواء مُلوَّث بدخان المصانع د اقتراب جسم خارجي من العين فجأة

#### علل لما يأتى:

- أ إصابة النّخاع المُستطيل تؤدّي إلى الوفاة.
- ب يقع المُخُّ داخل الجُمجمة، ويمتدُّ الحبل الشَّوكي خلال العمود الفَقَاري.
  - ع يلزم عدم تناول الأقراص المُنوِّمة إلا بوصف من الطبيب.
    - د سرعة سحب اليد عند مُلامستها جسمًا ساخنًا فجأة.

# تدريبات سلاح التلميذ المتنوعة



# على الدرس الأول

#### أولًا: الأسئلة الموضوعية

أكملِ العبارات الأتية:
١ - يتكوَّن الجهاز العصبي من جهازين رئيسيين، هما و
٢ - تتكوَّن الخلية العصبِيّة من جزأين أساسيين، هما و و و
٣ - يتكوَّن الجهاز العصبِي المركزي في الإنسان من جزأين رئيسيين، هما و (الغربية ٢٠١٧)
٤ - مركز التَّحكُّم في جسم الإنسان هو وتحميه عُلبة عظمية تُسمَّى (الشرقية ٢٠١٩)
٥ - عدد الأعصاب الشَّوكية زوجًا، وعدد الأعصاب المُخِّية زوجًا. (الفيوم ٢٠٢٠)
٦ - مراكز التفكير والتذكُّر تتواجد في والسطح الخارجي له يُسمَّى (الإسكندرية ٢٠١٨)
٧ - يُحاط مِحور الخلية العصبية بغِلاف
٨ - يتكوَّن الجهاز العصبي الطُّرفي من أعصاب وأعصاب وأعصاب المستسسس (بني سويف ٢٠٢٠)
٩ - يمتدُّ من جسم الخلية العصبِية تفرُّعات، ويمتدُّ من المِحور تفرُّعات
١٠ - يتحكَّمفي الأفعال المُنعكِسة، بينما مسئول عن حفظ توازن الجسم. (الغربية ٢٠٢٠)
١١ - المادة الداخلية للحبل الشُّوكي هي، والخارجية هي
اختر الإجابة الصحيحة:
١ - جزء من الجهاز العصبي مسئول عن الأفعال المُنعكِسة هو:
(الدقهلية ٢٠١٧) (المُثِّ - المُخَيْخ - النَّخاع المُستطيل - الحبل الشَّوكي)
٢ - تقع مراكز التفكير والتذكُّر في: (النَّخاع المُستطيل - الحبل الشَّوكي - النَّصفين الكُرويين - المُخَيْخ)
٣ - يقوم بتنظيم ضربات القلب وتنظيم حركة أعضاء الجهاز التنفُّسى:
(الغربية ٢٠١٨) (المُثِّ - النَّفاع المُستطيل - المُخَيْخ - الحبل الشَّوكي)
<ul> <li>٤ - يُحاط بغِلاف دُهنى. (البحيرة ٢٠١٧) (مُحور الخلية العصبِية - المُخَيْخ - الحبل الشَّوكى - النِّخاع المُستطيل)</li> </ul>
٥ - كلُّ مما يأتى من مكونات الجهاز العصبي المركزى، ما عدا:
(القاهرة ٢٠٢٠) (الأعصاب الشَّوكية - النِّصفين الكُرويين - الحبل الشَّوكي - النِّخاع المُستطيل)
<ul> <li>حدد الأعصاب الشَّوكية للإنسان: (كفر الشيخ ٢٠٢٠) (١٠ أزواج - ١٢ زوجًا - ٣٦ زوجًا)</li> </ul>
٧ - الجزء المسئول عن حفظ توازن الجسم هو:
(الإسكندرية ٢٠٢٠) (النّصفان الكُرويان - المُخَيْخ - القلب - النّخاع المُستطيل)
٨ - تعتبر وَحدة بناء الحهاز العصبي.

( النَّصفان الكُرويان - المُخَيْخ - الخلية العصبِية - الحبل الشَّوكي)

```
٩ - من وظائف ...... نقل الرَّسائل العصبية من الجسم إلى المُخِّ والعكس.
(الحبل الشُّوكي - الخلية العصبية - المُخَيْخ - النَّخاع المُستطيل)
                                                               ١٠ - من مكوِّنات جسم الخلية العصبية:
(الفيوم ٢٠٢٠) (الأوعية الدَّموية - غلاف دُهنَّي - تفرُّعات شُجيرية - تفرُّعات نهائية)
(القاهرة ۲۰۲۰) (V - U - F - H)
                                                  ١١ - المادة الرَّمادية بالحيل الشُّوكي على شكل حرف:
(الفيوم ٢٠١٠) (٢٠٢٠ - ١٢ - ١٢ - ٢١ -
                                                 ١٢ - يبلغ عدد الأعصاب المُخِّية ...... زوجًا من الأعصاب.
                                                                        اكتب المصطلح العلمى:
١ - وَحدة بناء الجهاز العصبي.
                                            ٢ - مركز التَّحكُّم الرئيسي في جسمك، وهو يشبه الكمبيوتر.
(المنيا ٢٠٢٠) (۲۰۲۰)
                                     ٣ - الجرُّء المسئول عن حِفظ التوازن في الجسم أثناء تأدية الحركة.
(الإسكندرية ٢٠١٧) (.....
                                                     ٤ - جهاز مسئول عن التنسيق بين أجهزة الجسم.
(المنوفية ٢٠٢٠) (.....

    منطقة الاتصال بين التفرُّعات الشُجيرية للخلايا العصبية والمُتجاورة.

(سوهاج ۲۰۲۰) (.....
                                                ٦ - استجابة تلقائية من الجسم نحو المُؤثِّرات المُختلفة.
(القاهرة ٢٠٢٠) (.....
                                    ٧ - عضو يصل المُخَّ بالحبل الشُّوكي ومسئول عن العمليات اللاإرادية.
                                                 ٨ - أعصاب تمتدُّ من الحبل الشُّوكي، وعددها ٣١ زوجًا.
ضع علامة (√) أو (X):
                                  ١ - المُخَيْخ مسئول عن المُحافظة على توازن الجسم أثناء تأدية الحركة.
                                           ٢ - الحبل الشُّوكي مسئول عن الأفعال المُنعكسة في الإنسان.
  (السويس ۲۰۱۷) (
                                          ٣ - وظيفة النِّصفين الكُرويين التَّحكُّم في الحركات اللاإرادية.
  (القليوبية ٢٠١٨) (
                                                            ٤ - القشرة المُخِّية عبارة عن مادة بيضاء.
  (البحيرة ٢٠١٩) (
 (المنوفية ٢٠٢٠) (
                                            ٥ - مصادر التَّلوث تُؤثِّر سلبًا على الجهاز العصبي للإنسان.
                                                               ٦ - عدد الأعصاب الشُّوكية ٦٢ عصبًا.
                                    ٧ - يقع النَّخاع المُستطيل أمام المُخَيْخ، ويصل المُخَّ بالحبل الشَّوكي.
(سوهاج ۲۰۲۰) (
                                                   ٨ - تُوجِدُ مراكز التفكير والتذكُّر في الحبل الشُّوكي.
                                                   ٩ - محور الخلية العصبية ينتهى بتفرُّعات شُجيرية.
  (القاهرة ٢٠٢٠) (
                                                         ١٠ - يرمط النِّصفين الكُرويين ألياف عضلية.
  (الحيزة ٢٠١٩) (
```

#### صوِّب ما تحته خط:

١ وحدة بناء الجهاز العصبي المُخُّ.
 ١ الهادة الرّمادية بالحبل الشّوكى على شكل حرف F.
 ١ النّخاع المُستطيل وظيفته استقبال النبضات العصبية، وبه مراكز التفكير والتذكُّر. (الغربية ٢٠٠٠)
 ١ النّخاع المُستطيل يُحافظ على توازن الجسم أثناء تأدية الحركة.
 ١ الحبل الشَّوكى يتحكَّم في ضربات القلب.
 ١ يحْرج من الحبل الشَّوكى يتحكَّم في ضربات القلب.
 ١ محور الخلية العصبية مُغلَّف بطبقة جيلاتينية.
 ١ محور الخلية العصبي المركزي من المُخَّ والعمود الفَقَاري.
 ١ وحدث الفعل المُنعكِس عندما يتعرَّض الجسم لمُؤثِّر داخلي.
 ١ وحدث الفعل المُنعكِس عندما يتعرَّض الجسم لمُؤثِّر داخلي.

#### ثانيًا: الأسئلة المقالية

#### علل لما يأتى:

١ - إصابة النّحُاع المُستطيل تؤدّى إلى الوفاة
 ٢ - إصابة النّحُاع المُستطيل تؤدّى إلى الوفاة
 ٢ - سرعة سحب اليد عند هُلامستها لشوكة نبات فجأة.
 ٣ - وجود المُخّ داخل الجُمحِمة.

٤ - للمُحُينُ أهمية كبيرة أثناء حركة الجسم.

٥ - الابتعاد عن تناول الحبوب المُهدِّئة والمُنشِّطة.

٦ - يُنصح بعدم الجلوس فترات طويلة أمام الكمبيوتر أو التليفزيون.

٧ - يُعتبر المُخُّ هو مركز التَّحكُّم الرئيسي في الجسم.

### ماذا يحدث في الحالات الأتية؟: ١ - تعرُّف الإنسان للضوضاء باستمرار تعرض الإلسان للضوضاء باسكمرام (الفيوم ٢٠٢٠)

٢ - اقتراب جسم من العينُ فجأة

٣ - الإسراف في تناول المواد المُنبِّهة (البحيرة ٢٠١٨ - الفيوم ٢٠١٧)

٤ - إصابة النّخاع المُستطيل
 ٤ - إصابة النّخاع المُستطيل

٥ - الجِلوس لفترات طويلة أمام الكمبيوتر (القاهرة ٢٠٢٠) ٦ - إصابة المُخَيْخ

### اذكر وظيفة (أهمية) كلِّ من: ﴿

١ - المُلية العصبية في جسم الإنسان ٢ - التفرُّعات الشُجيرية في الخلية العصبية

٣ - الهُذَيْخ (الجيزة ٢٠١٨ - القليوبية ٢٠٢٠) ٤ - الحبل الشَّوكي (كفر الشيخ ٢٠١٩)

٥ - النَّخاع المُستطيل ٦ - النِّصفينُ الكُرويين (الأقصر ٢٠١٨)

٧ - الجهاز العصبي الطَّرفي (كفر الشيخ ٢٠١٧) ٨ - الجُمجمة (البحيرة ٢٠١٩)

(الغربية ٢٠١٩)

#### أكمل بيانات الجدولين التاليين:

النخاع المُستطيل	الحبل الشوكى	المخيخ	وجه المقارنة	600
(٣)	(۲)	(١)	الموقع	
(٦)	(0)	(٤)	الوظيفة	

الأعصــاب الشوكية	الأعصـــاب المُخيـــة	وجه المقارنة	e
		تخرج من	
		عدد الأزواج	

#### قارن بین:

١ - الجهاز العصبِي المركزي والجهاز العصبِي الطَّرفي، من حيث التركيب

٢ - الطبقة الدَّاخلية والطبقة الخارجية للمخ

#### من الرَّسم الذي أمامك أجب عن الأتي:

الشكل يُمثِّل تركيب .......، وهي وَحدة بناء ......

الجزء رقم (۲) مُغلَّف بـ ......للحماية.

ح أكملِ البيانات:

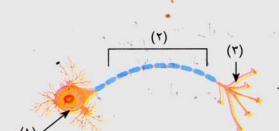
#### افحص الرسم جيدًا، ثم أجب عن الأتى:

أكمل ما يأثى: ﴿ إِنَّ اللَّهِ

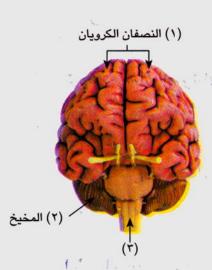
١ - الجزء الذي يستقبل الرَّسائل العصبِية من أعضاء الحواسِّ هو ......

بينما المسئول عن التَّوازن أثناء الحركة هو .....

٢ - رقم (٣) يُعبِّر عن ......ووظيفته هي .....



(القاهرة ٢٠٢٠)



# اختبار سلاح التلميذ

على الدرس الأول



10		
	أ أكمل ما يأتى:	(1
اب تُسمَّى الأعصاب	١أسطواني الشكل، وتخرج منه أعصا	
	٢ - النِّصفان الكُرويان عبارة عن جسم كُروى	
		i
	٣- ينقسم الجهاز العصبي إلى و	- 1
	٤- يتكوَّن الحبل الشُّوكي من مادة داخلية	
وتُحيط بها مادة خارجية ٢ - الحبل الشَّوكي	🕶 اذكر وظيفة كلّ من: ١ - المُخَيْخ	
		4
/	أُ اختر الإجابة الصحيحة:	4
جُمجمة - المُخَيْخ - النّخاع المُستطيل - النّصفان الكُرويان)	4	i
(۲۰ زوجًا - ۱۲ زوجًا - ۳۱ زوجًا - ۱۰ أزواج)	٢ - عدد الأعصاب الشّوكية:	
/"	٣ - تمتدُّ من جسم الخلية تفرُّعات تُسمَّى:	
بة - تفرُّعات شُجيرية - تفرُّعات زائدية - تشابُكات عصبِية) (النِّخاع المُستطيل - المُخُّ - الحبل الشَّوكي - المُخَيْخ)	(تفرَعات نهائد	
(النحاع المستطيل – المح – الحبل الشوكي – المحيح)		- 1
	🕶 علل لما يأتى:	
من الطبيب.	١ - إصابة النَّخاع المُستطيل تؤدِّي إلى الوفاة.	
من الطبيب.	٢ - يلزم عدم تناول الأقراص المُنوِّمة إلا بوصفٍ	
	1 اكتب المصطلح العلمى:	٣
()	١ - وَحدة بناء الجهاز العصبِي.	- 1
	٢ - العضو المسئول عن العمليات الإرادية في الجا	
	٣ - عضو يقوم بنقل الإشارات العصبِية من المُخَ	
شختلفة.	٤ - استجابة تِلقائية من الجسم نحو المُؤثّرات المُ	
The state of the state of the state	ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:	1
٥٠.	١ - التعرُّض المُستمِر لهواء مُلوَّث بدخان المصانع	
	٢ - اقتراب جسم غريب من رُموش العين.	
	(أ) ضع علامة (√) أو (X):	(2
	١- المُخَيْخ يتُحكِّم في ضربات القلب.	
	٢- القشرة المُخَية عبارة عن مادة بيضاء.	
	٣- عدد الأعصاب المُخُيِة ١٣ زوجًا.	
لمعلومات بين الجهاز العصبِي المركزي وجميع	٤- الجهاز العصبِي الطّرفي مسئول عن توصيل اا	
( )	أجزاء الجسم.	
(r) (i)	😛 انظر إلى الشكل، ثم أجب:	
\( \frac{1}{2} \)	١ - أكملِ البيانات:	
(r)	(1)	
	٢ – الشكل يمثل	





# الجهاز الحركى فى الإنسان

#### أهداف الدرس:

فى نهاية الدرس يتبغى أنْ يِكون التلميذ قادرًا على أنْ:

- يتعرَّف تركِيب الجهاز الحركي في جسم الإنسان.
  - أهمية المفاصل في الحركة.

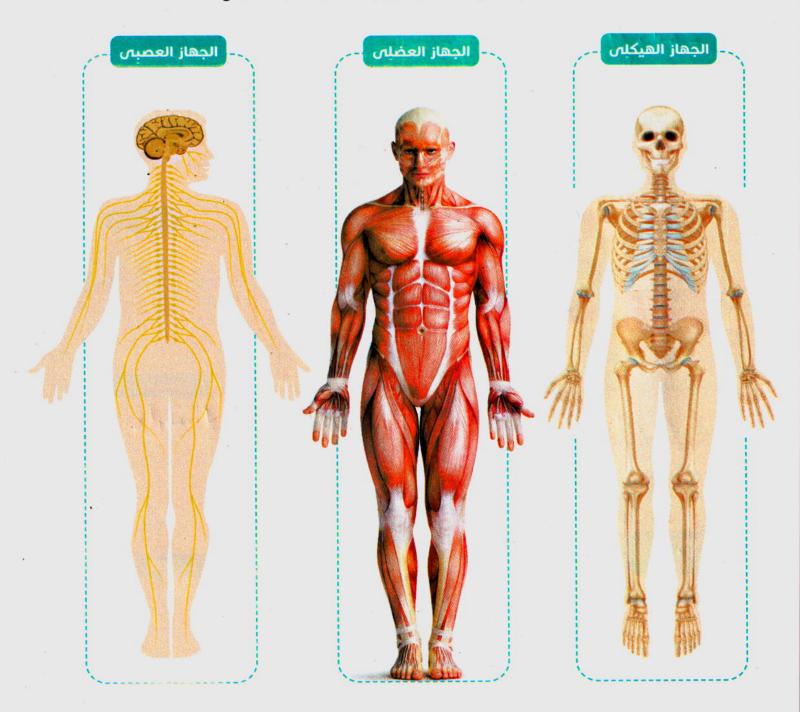
#### مفاهيم الدرس:

- 🚺 الحركة
- 🕜 المفاصِل
- 😙 الهيكل العظمى





- تُعتبر الحركة إحدى الصِّفات التي يتميَّز بها الكائن الحي؛ حيث يُمكنه التنقُّل من مكان لآخر سعيًا وراء المنافع، أو لتجنُّب الأذى والابتعاد عن المخاطر التي تُهدِّده.
  - تحدث الحركة نتيجة ترابُط وتكامُل وتناسُق العديد من الأجهزة المسئولة عن ذلك، وهي:



الحركة

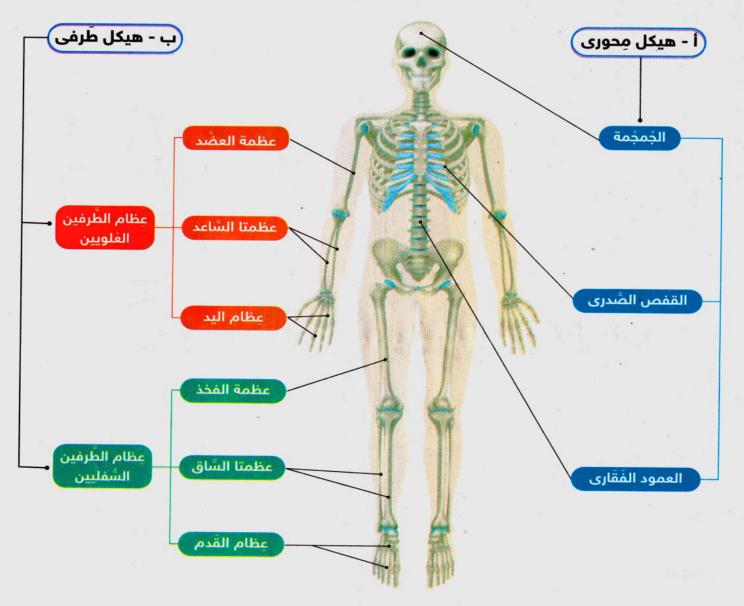
هي مَقْدِرَة الكائن الحيِّ على تغيير مكانه في الوسط الذي يعيش فيه.

# الجهاز الحركِى فى الإنسان

• تعمل العضلات مع العظام ليتمكَّن الجسم من الحركة؛ لذا يتركَّب الجهاز الحركِي في الإنسان من جهازين رئيسيين، هما الجهاز الهيكلي فقط.

### 🔾 الجماز الميكلى

• يتركُّب الجهاز الهيكلي (الهيكل العظمِي) في جسم الإنسان من:







#### أ الهيكل المحورى

- يتركُّب الهيكل المحورى من ثلاثة أجزاء هي:
  - ا الجُمجُمة
- ٢ القفص الصَّدري
- ٣ العمود الفَقَاري

#### ا - الجُمجُمة

#### الوصف والتركيب:

\* عُلبة عظمية تحتوى على تجاويف للعينين والأنف والأُذنين والفمّ.

#### الوظيفة:

\* حماية المُخّ وأعضاء الحسّ

#### ٢ - القفص الصَّدرى

#### الوصف والتّركيب:

- \* يتركُّب من ١٢ زوجًا من الضُّلوع، تتَّصل من الخلف بالعمود الفَقَارى.
  - \* تتَّصل العشرة أزواج الأولى من الأمام بعظمة القَصِّ.
- \* يُوجِد زوجان من الضُّلوع لا يتَّصلان بعظمة القَصِّ، وتُسمَّى الضُّلوع العائمة.

#### الوظيفة

- \* حماية القلب والرِّئتين
- المُساعدة على عملية الشَّهيق والزَّفير

#### ۳ - العمود الفقارى (الفقرى)

#### الوصف والتّركيب:

\* يتكوَّن من ٣٣ فقرة عظمية، بينها غضاريف تمنع احتكاك الفقرات ببعضها أثناء الحركة.

#### الوظيفة

- \* يسمح للجسم بالانحناء في الاتِّجاهات المُختلفة
  - \* يحمى الحبل الشُّوكي الممتدّ داخله



الضُّلوع

عظمة القَصّ



الضُّلوع العائِمة

#### عالى أوجد غضاريف بين فقرات العمود الفقرى.

التمنع احتكاك الفقرات ببعضها أثناء الحركة؛ حتى لا تتآكل.



#### ب الهيكل الطرفى

• يتكوَّن الهيكل الطَّرفي من:

#### ١ - عظام الطَّرفين العُلويين

#### ا - عظام الطُّرفين العُلويين

#### الوصف والتركيب:

- \* يتَّصلان بعظمة لُوح الكتف
- \* عظمة العَضُد عظمتا السَّاعد عِظام اليد

#### الوظيفة:

- \* تناول الطُّعام والشَّراب
  - \* الكتابة
  - \* الإمساك بالأشياء

### ٣ - عِظام الطُّرفين السُّفليين

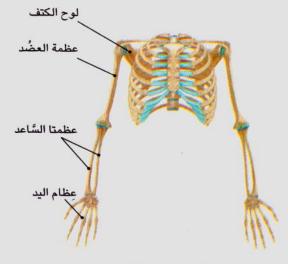
#### الوصف والتَّركيب:

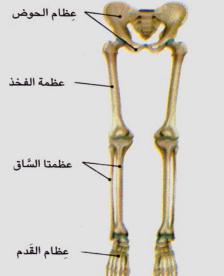
- \* يتَّصلان بعظام الحوض
- \* عظمة الفخذ عظمتا السَّاق عظام القدم

#### الوظيفة:

- \* المشى والجرى
- \* الوقوف والجُلوس
- \* حمَّل باقى أجزاء الجسم

# ٢ - عِظام الطَّرفين السُّفليين





# احتبر نفسك (فكر وأجب)

#### أكمل:

- 1 عدد فقرات العمود الفقرى في جسم الإنسان ...... فقرة.
- - يتركّب القفص الصّدرى من \_\_\_\_\_ زوجًا من الضُّلوع.



#### 🔾 المفاصِل وأهميتها فِي الحركة

• الهيكل العظمِي في جسم الإنسان يتكوَّن من مجموعة من العظام، ولا يستطيع الإنسان الحركة إذا كانت هذه العظام مُلتحِمة مع بعضها؛ لذلك تلتقى كل عظمة بالعظمة الأخرى في منطقة تُسمَّى «المِفْصل».

#### المفاصل هى مَواضع تَقَابُل العِظام في الجسم.

#### • وظيفة المفاصل:

- \* مُعظم مفاصِل الجسم تسمح بالحركة فيما بين العظام.
  - تنقسم المفاصل إلى عدة أنواع، وهي كالآتي:

#### مفاصل ثابتة

#### • لا تسمح بأيِّ حركة (عديمة الحركة).

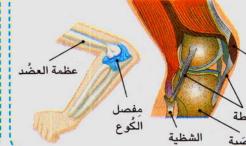
#### • مثال:

\* المفاصل التي تربط عظام الجُمجُمة



#### مفاصل محذودة الحركة

- تسمح بالحركة في اتِّجاه واحد فقط.
  - مثال:
  - \* مفصل الرُّكبة
  - \* مفصل الكُوع (المرفق)



#### مفاصل واسعة الحركة

- تسمح بالحركة في جميع الاتّحـاهات.
  - مثال:
- \* مفصل الكتف \* مفصل الفخذ
  - \* مِفصل رُسغ اليد (المعصم)
- \* مفصل رُسغ القدم (الكاحل)

 مفصل الكتف عظمة العضد لوح الكتف

(الجُمجُمة - الكتف - الرُّسغ - الرُّكبة)

(الفخذ - الكتف - الرُّكبة - رُسغ اليد)

# اختبر نفسك (مخر وأجب)

#### أ - اختر اللجابة الصحيحة:

- 🕔 من المفاصل ثابتة الحركة مفصل:
- 🕜 جميع ما يلى من أمثلة المفاصل واسعة الحركة، ما عدا:

#### ب - اكتب المصطلح العلمى:

- ◊ مواضع تَقابُل طُرفي عظمتين في جسم الإنسان.
  - 🕜 مفاصِل تسمح بالحركة في اتَّجاه واحد فقط.

(\_\_\_\_)

# لخص الدرس

# الجهاز الحركِى فى الإنسان



# تدريبات الكتاب المدرسى



# على الدرس الثانى

	اكتبِ المصطلح العلمى الدال على كلّ عبارة من العبارات الأتية:	(
()	<ul> <li>الهيكل الذي يضمُّ الجُمجُمة والعمود الفَقاري والقفص الصَّدري.</li> </ul>	
()	ب مِحور الهيكل العظمى في جسم الإنسان.	
()	ح الهيكل الذي يضمُّ الطَّرفين العُلويين والطَّرفين السُّفليين.	
()	🎝 موضع اتّصال طَرفي عظمتين.	
	حدِّد نوع المفاصِل الأتية:	(
	أ مِفصل الرُّكبة ب مِفصل المِرفق ح مِفصل الكتف	
	ماذا يحدث إذا؟:	0
	كان مِفصل الفخذ محدُود الحركة	
	ضع علامة (√) أو (X) أمام كلّ عبارة مما يلى، مع تصحيح العبارات غير الصحيحة:	(
( )	أ يتكوَّن هيكل الطَّرف السُّفلي من العضُّد وعظمتي السَّاعد وعظام اليد.	
( )	ب مِفصل الرُّكبة واسع الحركة.	
( )	ح مِفصل الكتف من المفاصِل ثابتة الحركة.	
( )	و المفاصل تربط العظام بالعضلات.	

مُجاب عنها بنهاية الكتاب

# تدريبات سلاح التلميذ المتنوعة





#### أولًا: الأسئلة الموضوعية

	اً كُمِّلِ العِباراتُ الأَثِيةَ:	1
——————————————————————————————————————	١ - يتركّب القفص الصّدرى منزوجًا من	-
ها و و	٢ - يتركُّب الجهاز الحركى من جهازين رئيسيين ه	i
و (دمیاط ۲۰۱۷)	° - يتركّب الهيكل العظمى لجسم الإنسان من	-
، و و (كفر الشيخ ٢٠١٩)	٤ - يتكوَّن الهيكل المحورى في الإنسان من	
و (جنوب سيناء ٢٠١٩)	٥ – من أهمية عظام الطَّرفين السفليين، و	
ينما مِفصل الفخذ من المفاصِل	٦ - يُعتبر مِفصل الرُّكبة من المفاصِل، بب	1 1
تمنع احتكاك الفقرات ببعضها.	٧ - يتكوَّن العمود الفَقَارى من فقرة، بينها	
وعظمتا الساعد، وعظام	<ul> <li>٨ - يتكون الطّرف العلوى من عظمة</li></ul>	į
ني وعظام	٩ - يتكوَّن الطُّرف السفلي من عظمة الفخذ وعظمت	1 1
الحركة والحركة. (بورسعيد ٢٠٢٠)	١٠ - تُوجِد المفاصِل على ثلاثة أنواع، منها الثابتة و.	1 1 1
صل	١١ - تلتقي عظمة العضُّد مع عظمتي السَّاعد في مِف	1
•	اختر الإجابة الصحيحة:	4
(٣٣ - ٢١ - ١٢ - ١٠)	١ - يتركُّب العمود الفَقَارى من فقرة عظمية.	-
(الجُمجُمة - المِعصم - الرُّكبة - الفخذ)	٢ – مفاصِلعديمة الحركة.	
(الغربية ٢٠١٩) (الفخذ - الكتف - الكوع - المعصم)	٣ - كلُّ ما يلى مفاصِل واسعة الحركة، ما عدا:	
(الفخذ - الكتف - الرُّكبة - الجُمجُمة)	٤ - من المفاصِل محدُودة الحركة مِفصل:	
صبى و: (العضلى - الهضمى - التناسُلي - البولي)	٥ – حدوث الحركة نتيجة تكامل الجهاز الهيكلي والع	
(العضلات - المفاصِل - الغضاريف - الأعصاب)	٦ –هي منطقة التقاء عظمتين.	1
عن طريق عظام: (الكتف - الفخذ - الحوض - القدم)	٧ - عظام الطَّرفين العلويين تتَّصل بالعمود الفَقَاري	1
	٨ - من مُكوِّنات الهيكل المحورى:	
ظام الفخذ - عظمتا الساق - العمود الفَقَارى - عظمة العضُد)		
	) اكتب المصطلح العلمين:	۳)
مها من الاحتكاك.	١ - مناطق تفصل بين فقرات العمود الفقرى، وتمنع	1
(بنی سویف ۲۰۲۰) ()	٢ - موضع اتِّصال طرفي عظمتين.	
()	٣ – المفاصل التي لا تسمح بالحركة.	
.قط.	<ul> <li>٤ - المفاصل التي تسمح بالحركة في اتجاه واحد فـ</li> </ul>	
	٥ - الهيكل الذي يضمُّ الطَّرفين العلوبين والطَّرفين	



```
(جنوب سيناء ٢٠١٧) (.....
                                                                    ٦ - عضو يتركُّب من ٣٣ فقرة عظمية.
                                   ٧ - عظمة بالقفص الصَّدرى يتَّصل بها الأزواج العشرة الأولى من الضُّلوع.
 (.....)
 (الشرقية ٢٠٢٠) (.....

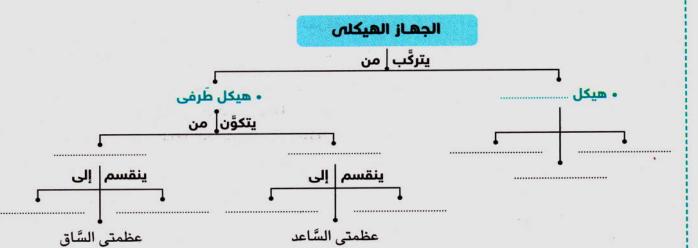
    ٨ - هيكل يتكون من الجُمجُمة والقفص الصّدرى والعمود الفَقارى.

                                                                                ضع علامة (﴿) أو (X):
     (كفر الشيخ ٢٠١٨ / القليوبية ٢٠١٧) (
                                                     ١ - يُعتبر مفصل الكتف من المفاصِل واسعة الحركة.
     (السويس ۲۰۱۷) (
                                                             ٢ - مفصل الرُّكبة من المفاصل ثابتة الحركة.

    ٣ - يتكون القفص الصّدرى من ٣٣ زوجًا من الضّلوع.

     (المنوفية ٢٠١٨) (
                                                 ٤ - المفاصِل الثابتة تسمح بالحركة في جميع الاتجاهات.
                                 ٥ - الهيكل المحورى يتكوَّن من الجُمجُمة وعظام الكتف والقفص الصَّدرى.
     (البحيرة ٢٠١٩) (
                           ٦ - الحركة هي مقدرة الكائن الحي على تغيير مكانه في الوسط الذي يعيش فيه.
                                           ٧ - عظمة العضُد وعظمتا السَّاعد من مُكوِّنات الطَّرفين العلويين.
     (الاسكندرية ٢٠٢٠)
                                                               ٨ - عدد فقرات العمود الفَقَاري ٣١ فقرة.
     (الإسكندرية ٢٠٢٠)
                                                      ٩ - مفاصِل الجُمجُمة من المفاصِل محدُودة الحركة.
     (جنوب سيناء ٢٠١٩) (
                                                          ١٠ - الغضاريف تعمل على منع احتكاك الفقرات.
                                                                              ثانيًا: الأسئلة المقالية
                                                                                        علل لما يأتى:
                                                             ١ - يمتدُّ الحيل الشُّوكي داخل العمود الفَقَاري.
(البحيرة ٢٠٢٠)
                                                          ٢ - وجود غضاريف بين فقرات العمود الفَقَارى.
(القاهرة ۲۰۲۰ / الدقهلية ۲۰۱۹)
(القاهرة ٢٠٢٠)
                                                            ٣ - مفصل الكتف من المفاصل واسعة الحركة.
(البحيرة ٢٠٢٠)
                                                              ٤ - وجود المفاصِل في أماكن تَقابُل العظام.
(سوهاج - الإسكندرية ٢٠١٧)
                                                              ٥ - يُحيط القفص الصَّدرى بالقلب والرئتين.
  ٧ - أهمية وجود العمود الفَقَارى في جسم الإنسان.
                                                           ٦ - مفصل الرُّكبة من المفاصِل محدُودة الحركة.
                                                                          ٨ - وجود المُخِّ داخل الجُمجُمة.
                                                                      ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:
(الدقهلية ٢٠٢٠)
                                                   ١ - التحام جميع عظام الإنسان مع بعضها بدون مفاصِل
٣ - إذا كان مِفصل الفخذ محدُود الحركة (القاهرة ٢٠٢٠)
                                                     ٢ - عدم وجود غضاريف بين فقرات العمود الفَقارى
                                                                       اذكر وظيفة (أهمية) كل من:
                                                       ١ - الجُمجُمة (البحيرة ٢٠٢٠) ٢ - العمود الفَقَارى
٣ - القفص الصَّدري (أسيوط ٢٠١٩ / الفيوم ٢٠١٩ - ٢٠١٧)
                  ٤ - الغضاريف (الغربية ٢٠١٩) ٥ - المفاصِل (أسيوط ٢٠١٧) ٦ - عظام الطُّرفين العلويين
                           قارن بين: ١ - المفاصِل واسعة الحركة والمفاصِل محدُودة الحركة، مع ذكر مثال
                                     ٢ - الطُّرفين العلويين والطُّرفين السفليين، من حيث التَّركيب
```

- اذكر مثالًا واحدًا لكلِّ من:
  - ١ مِفصل واسع الحركة
- ٢ مِفصل محدُود الحركة ٣ مفاصل ثابتة الحركة
- أكمل المُخْطط التالى:

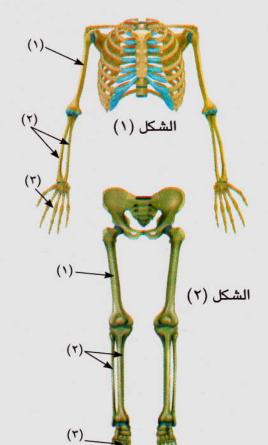


- انظر إلى الأشكال الأتية، ثم أجب:
- ١ انظر إلى الشكل (١)، ثم اكتب أسماء العظام التي تشير

(الغربية ٢٠١٩)	*	إليها الأرقام:
		١ – عظمة
		٢ – عظمتا
- 2		11: - *

٢ - انظر إلى الشكل (٢) الذي يُمثِّل عظام الطَّرفين السُّفليين،

ثم أكمل:



# اختبار سلاح التلميذ

على الدرس الثانى





6	أ أكمل العبارات الأتية:
متابالطَّرف السفلي.	١ - عظمتابالطُّرف العلوى تقابلهما عظ
ت المُختلفة، وتُوجد به لمنع الاحتكاك أثناء الحركة.	٢ – يسمحللجسم بالانحناء في الاتِّجاها،
، بينما تتَّصل عظام الطرفين السفليين بعظام	٣ - تتَّصل عظام الطُّرفين العلويين بعظام
75 - 11 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 -	٤ - من المفاصِل عديمة الحركة ِبينما م
٢ - القفص الصَّدرى	ب اذكر وظيفة كل من: ١ - الطَّرفين العلويين
	🚺 🠧 اكتب المصطلح العلمى:
()	١ - عُلبة عظمية يقع بداخلها المُخِّ؛ لحمايته.
صِّصة كالجهاز الهيكلي، والجهاز العضلي،	٢ - تتم بمشاركة وتكامل أجهزة وأعضاء متذ
()	والجهاز العصبي.
(	٣ - مواضع تَقابُل العظام في الجسم.
سهيق والزفير.	٤ - يحمِى القلب والرئتين، ويُساعد على عملية الش
	ب ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:
مركة ٢ - إذا كانت عظام الإنسان بلا مفاصِل	١ - إذا كان مِفصل الرُّكبة من المفاصِل واسعة الـ
	👣 (أ) اختر الإجابة الصحيحة:
رًّ: (١٠ أزواج - ١١ زوجًا - ١٢ زوجًا - ٩ أزواج)	١ - عدد الضُّلوع المُلتحِمة من الأمام بعظمة القَص
عدا:	٢ - بتكوَّن الهبكل المحوري من كل مما يأتي، ما
مود الفَقَارى - القفص الصَّدرى - عظام الطَّرفين العلويين)	(الجُمجُمة – الع
(الجُمجُمة - الرُّكبة - الكَوع - الكتف)	٣ - من المفاصل واسعة الحركة:
ة السَّاعد - عظام الحوض - عظمة الفخذ - عظام الجُمجُمة)	٤ - من مُكوِّنات الهيكل المحورى: (عظم
	ب علل لما يأتى:
	١ - وجود الحبل الشُّوكى داخل العمود الفَقَارى.
	٢ – وجود المفاصِل في أماكن تَقابُل العظام.
* 1 <sup>3</sup> <sup>7</sup>	£ (أ ضع علامة (√) أو (X):
رفين العلويين.	١ - عظمة الفخذ وعظمتا الساق من مُكوِّنات الطَّ
( )	٢ - العمود الفقرى به ٣١ فقرة.
هيكل طرفى. ( )	٣ - يتكوَّن الجهاز الهيكلي من هيكل مِحوري و
( )	٤ - يمتدُّ الحبل الشُّوكي داخل عظمة الفخذ.
(1)	ب لاحظِ الشكل، ثم أكمل:
	١ - الشكل المُقابل يُمثِّل
(۲)	······································
(r)	(٣)



# تدريبات الكتاب المدرسى



## على الوَحدة الرابعة

الصحيحة	اللجابة	اختر	(1)

- أ يُحاط .....بغِلاف دُهني.
- \* محور الخلية العصبية \* المُخَيْخ
  - ب الفعل المُنعكِس يتمُّ في:
- \* النَّخاع المستطِيل \* النِّصفين الكُرويين \* الحبل الشَّوكي
  - ح المِفصل هو موضع اتِّصال:
  - \* طرفى عظمتين \* العضلة بالعظم \* عضلتين
    - الجُمجُمة:
- \* عدِيمة الحركة \* واسعة الحركة \* محدُودة الحركة

#### 🗡 اكتب المفهوم العلمى لكلَّ مما يلى:

- أ وَحدة بناء الجهاز العصبي.
- ب عضو يتكون من مادة رَمادية داخلية على شكل حرف H يُحيط بها مادة بيضاء.
  - ع استجابة تِلقائية من الجسم نحو المُؤثِّرات المُختلفة.
  - د الهيكل الذي يضمُّ الطَّرفين العلويين والطَّرفين السفليين.

#### 😙 حدَّد موضع الأجزاء التالية بجسم الإنسان:

أ النَّخاع المستطيل ب مادة رَمادية على شكل حرف H

\* الحبل الشُّوكي

- ح المُخَيْخ و الحبل الشَّوكي
  - اذکر أهمیة کل مما یأتی:
  - أ المُخَيْخ ب المفاصِل
- ح النّصفين الكُرويين د القفص الصّدرى
  - علل لكل مما يأتى:
  - أ سرعة سحب اليد عند مُلامستها لشوكة نبات فجأة.
    - ب إصابة النَّخاع المستطِيل تؤدِّي إلى الوفاة.

# تدريبات سلاح التلميذ المتنوعة



### على الوَحدة الرابعة

# أولا) الأسئلة الموضوعية

		, LEED & DEG!	ن سوسب
	ىم المُختلفة هو	ل عن التنسيق بين أجهزة الجس	
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	مفان الكُرويانو و	100 20	
		من النِّصفين الكُرويين و	
*		حبل الشُّوكىزوجًا	
والجهاز العصبي		 از العصبی من جهازین رئیسی	
		سبى المركزى يتكوَّن من	
•			
•	، و وغِشاء بِلازمى.		
		جى للنِّصفين الكُرويين يُسمَّى	<ul><li>٨ - الجزء الخار</li></ul>
(القاهرة ۲۰۲۰ / الدقهلية ۲۰۲۰)	و	كل المِحورى من الجُمجُمِة، و	٩ - يتكوَّن الهيدَ
	، ويتصل به تفرُّعات	ِ الخلِية العصبِية بطبقة	١٠ - يُغلُّف مِحور
		ب المُخِّيةيَّ زوجًا من	
		ص الصَّدري في الإنسان من	
		أمام المُخَيْخ، ويصل المُخَّ	
*	، ومِفصل	ل محدُودة الحركة مِفصل	١٤ - من المفاصِل
	زوجًا من الأعصاب.	ب في جسم الإنسان	١٥ - عدد الأعصا
		از الهیکلی منو و	١٦ - يتكوَّن الجه
•	و	از الهيكلي الطَّرفي من	١٧ - يتكوَّن الجه
(القاهرة ۲۰۲۰)		في الأفعال المُنعكِسة،	
ظمية تُسمَّىظمية	ى فى جسمك، ويُوجد بداخل عُلبة عم	•	
	مُجاورة لها مُكوِّنة	لشُجيرية تتَّصل بخلايا عصبية	۲۰ - التفرُّعات ال
	اللون، تظهر على شكل حرف		
	وعظام الطَّرفين السُّفليين		
(بورسعید ۲۰۲۰)		. 5 52.5 62	•

ية وهياللون.	١ - يُعرف السَّطح الخارجي للنِّصفين الكُرويين بالقشرة المُخِّ
(حمراء - سوداء - برتقالية - رَمادية)	
نِّصفان الكُرويان - المُخَيْخ - الخلية العصبية - المُخُّ)	٢ - وَحدة بناء الجهاز العصبى: (ال
لمُخُّ - القفص الصَّدرى - العمود الفقرى - الجُمجُمة)	<ul> <li>۳ - من مكونات الجهاز العصبى المركزى:</li> </ul>
( الكوع - الفخذ - الكتف - مِعصم اليد)	٤ - من أمثلة المفاصِل محدُودة الحركة:
(الأوتار - المفاصِل - العضُد - السَّاق)	<ul> <li>م تُعرف الأماكن التى تتقابل فيها العظام معًا بــ:</li> </ul>
	٦ - يبلُغ عدد الأزواج المُلتحمة في ضُلوع القفص الصَّدري
هو: هو:	٧ - الجزء المسئول عن حفظ توازن الجسم أثناء تأدية الحركة
ويان - المُخَيْخ - النّخاع المستطِيل - الحبل الشُّوكي)	ُ (النِّصفان الكُر
(الجُمجُمة - الكتف - الرُّسغ - الرُّكبة)	<ul> <li>٨ - أيٌّ مما يلى من المفاصل ثابتة الحركة؟:</li> </ul>
طِيل - الحبل الشُّوكى - المُخَيْخ - النِّصفين الكُرويين)	٩ - تقع مراكز التفكير والتذكُّر في: (النَّخاع المستد
( الرُّكبة - الجُمجُمة - الكوع - الفخذ)	١٠ - من المفاصِل واسعة الحركة:
ى- النّخاع المُستطِيل - المُخَيْخ - النِّصفان الكُرويان)	١١ - يتحكَّمفي الأفعال المُنعكِسة. (الحبل الشَّوك
(جيلاتينية - بروتينية - نشوية - دُهنية)	١٢ – يُغلُّف مِحور الخلية العصبِية بطبقة:
( " - " - " - " - " ) .	١٣ - عدد أزواج الأعصاب الشُّوكية زوجًا من الأعصاب
(	١٤ - يتركَّب العمود الفَقَاري من فقرة عظمية.
1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (1850 (	١٥ - من الأفعال المُنعكِسة:
لرُّموش عند اقتراب جسم خارجى - المشى والجرى)	· (ضربات القلب - الأكل عند الجوع - حركة ا
(71 - 17 - 37 - 75)	١٦ – عدد الأعصاب المُخِّيةعصبًا.
( • • - ٣٤ - ٢٨ - ٢٢)	١٧ - عدد الأعصاب في جسم الإنسانعصبًا.
(العضُد - الكتف - الفخذ - السَّاق)	١٨ – عظامُ الطُّرفين العلويين تتصل بعظام:
	مجموعة (٣) اكتب المصطلح العلمى:
()	١ - عضو في المُخِّ مسئول عن حفظ توازن الجسم.
()	<ul> <li>٢ - عضو مسئول عن الأفعال المُنعكِسة بالجسم.</li> </ul>
سان.	<ul> <li>٣ - جهاز مسئول عن التكامل والتنسيق بين أجهزة جسم الإنه</li> </ul>
()	<ul> <li>٤ - استجابة تِلقائية وسريعة نحو المُؤثِّرات المُختلفة المُفاجئة</li> </ul>
()	٥ - وَحدة بناء الجهاز العصبي.
()	٦ - المفاصِل التي تسمح بالحركة في اتجاهات مختلفة.
/	

()		<ul> <li>٨ - جهاز يتركَّب من المُخِّ والحبل الشَّوكى.</li> </ul>
()	ويصل المُخَّ بالحبل الشُّوكى.	٩ - العضو المسئول عن العمليات اللاإرادية،
()	يين وعظام الطَّرفين السُّفليين.	١٠ - الهيكل الذي يضمُّ عظام الطَّرفين العُلو
()	ی شکل حرف H.	١١ - عضو يتكوَّن من مادة رَمادية داخلية عل
()	واج العشرة من الضُّلوع.	١٢ - عظمة بالقفص الصَّدرى، يتصل بها الأز
()		١٣ - عُلبة عظمية، يُوجد بداخلها المُخُّ.
()		١٤ - مِحور الهيكل العظمى في جسم الإنسار
()		١٥ - الجهاز الذى يضمُّ الأعصاب المُخِّية والا
()	ن من ٣٣ فقرة.	١٦ - جزء من تركِيب الجهاز الحركى، ويتكوَّ
	0	مجموعة (E) ضع علامة (V) أو (X)
( )		١ - يَقع النَّخاع المستطِيل أمام المُخَيْخ، وي
( )		<ul> <li>٢ - مِفصل الرُّكبة محدُود الحركة.</li> </ul>
		<ul> <li>٣ – القفص الصّدرى مسئول عن الأفعال الـ</li> </ul>
( )		<ul> <li>٤ - المُخَيْخ هو مركز التحكُّم الرئيسى فى</li> </ul>
	فاصِل ثابتة.	<ul> <li>ه - المفاصِل التي تربط عظام الجُمجُمة م</li> </ul>
م المُختلفة إلى المُخ، والعكس. ( )	الرسائل العصبية من أجزاء الجسر	٦ - النَّخاع المستطِيل هو المسئول عن نقل
( )	6	٧ - المفاصِل تربط العظام بالعضلات.
( )	سبى حسًى إلى الحبل الشوكي.	٨ - تنتقل النبضات العصبية خلال ليف عد
		٩ - يبلُغ عدد الأعصاب المُخِّية ٤٣ زوجًا.
		١٠ - الهيكل المِحورى يضمُّ الطَّرفين العلوب
		١١ - يتكوَّن القفص الصَّدرى في جسم الإند
( )		١٢ - يتكوَّن العمود الفَقَارى في الإنسان من
	تحد والشاق والقدم.	١٣ - يتكوَّن الطَّرفان العلويان من عظام الف
	ما يناسب العمود (أ):	مجموعة (٥) اختر من العمود (ب)
(ب)		(†) - 1
ضها مع بعض	أ ) أماكن تَقابُل العظام بعد	١ - الغضاريف
عضها ببعض أثناء الحركة	😓 ( ) تمنع احتكاك الفقرات بـ	٢ – المفاصِل
	· · · · · · · · · · · · ·	§ 11

( <del>ب</del> )	(†)	- 1
<ul> <li>أماكن تَقابُل العظام بعضها مع بعض</li> </ul>	١ - الغضاريف	
پ ( ) تمنع احتكاك الفقرات بعضها ببعض أثناء الحركة	٢ – المفاصِل	
ح ( ) يتركُّب من ٣٣ فقرة	٣ – القفص الصَّدري	
<ul> <li>ا يتركّب من ١٢ زوجًا من الضُّلوع</li> </ul>	٤ - العمود الفَقَارى	
هـ ( ) يتركَّب من ١٢ زوجًا من الأعصاب		



(·)	(1)	- Y
( ) مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية	١ - الأعصاب المُخِّية	
ب ( ) عددها ۳۱ زوجًا	٢ - الجُمجُمة	
ح ( ) يقع بداخلها المُخَّ د ( ) عددها ۱۲ زوجًا	٣ - النّخاع المستطِيل	
<ul> <li>مركز التحكُّم الرئيسي في الجسم</li> </ul>	٤ - الأعصاب الشُّوكية	
(·)	(1)	- ٣
<ul> <li>أ) مسئول عن الأفعال المُنعكِسة</li> </ul>	١ - المفاصِل واسعة الحركة	
أ ( ) مسئول عن الأفعال المُنعكِسة ب ( ) تُتيح الحركة في جميع الاتجاهات	<ul> <li>١ - المفاصِل واسعة الحركة</li> <li>٢ - المفاصِل محدُودة الحركة</li> </ul>	

### مجموعة (٦) مؤب ما تحته خط:

- ١ تلتحم ضُلوع القفص الصَّدرى من الأمام بعظمة العضُد.
- ٢ العضو المسئول عن حفظ توازن الجسم هو الحبل الشُّوكي.
  - ٣ تُوجد مراكز التذكّر والتفكير في المُخَيْخ.
  - ٤ عظام الطَّرفين العلويين تتصل بعظام الحوض.
- ٥ من خلال عمل العضلات والجلد معًا يتمكَّن الجسم من الحركة.
  - ٦ عدد فقرات العمود الفَقَارى ٣٤ فقرة.
  - ٧ يمتدُّ الحبل الشُّوكي داخل القفص الصَّدري.
  - ٨ يمتدُّ من جسم الخلية العصبية تفرُّعات حلزونية.
    - ٩ مِفصل الكتف من المفاصِل محدُودة الحركة.
- ١٠ تنتقل النبضات العصبية خلال عصب حسِّي من الحبل الشُّوكي إلى العضلات؛ لكي يحدث الفعل المُنعكِس.
  - ١١ يتكوَّن هيكل الطّرفين السفليين من العضُد وعظمتى الساعد وعظام اليد.
    - ١٢ وَحدة بناء الجهاز العصبي هي العضلات.
    - ١٣ مركز التحكُّم الرئيسي في جسم الإنسان هو المُخَيْخ.

# ثانيًا الأسئلة المَقالية

### مجموعة (٧) علل لما يأتى:

- ١ يُوجد المُثُّ داخل عُلبة عظمية تُسمَّى الجُمجُمة.
  - ٢ إصابة النَّخاع المستطِيل تؤدِّي إلى الوفاة.
- ٥ يجب عدم الإفراط في تناول القهوة والمُنبِّهات.
- ٢ للمُخَيْخ أهمية كبيرة أثناء حركة الجسم.
- ٤ تُوجد الغضاريف بين فقرات العمود الفَقَارى.



- ٦ سحب اليد بسرعة عند الشك بدبوس أو مُلامسة جسم ساخن.
- ٨ مِفصل الرُّكبة من المفاصِل محدُودة الحركة.

٢ - مُلامسة اليد لجسم ساخن جدًّا

٤ - أن يصبح مفصل الرُّكبة واسع الحركة

٦ - عدم وجود غضاريف بين فقرات العمود الفَقَارى

٣ - النِّصفين الكُرويين

٧ – المفاصل

- ٧ يُحيط القفص الصَّدرى بالقلب والرئتين.
- ٩ يجب عدم الجلوس أمام شاشة الكمبيوتر فترات طويلة.

#### مجموعة (٨) 🖊 ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:

- ١ الإسراف في تناول الشاي والقهوة
- ٣ تعرُّض الإنسان المستمرُّ للضَّوضاء
- ٥ إذا كان جسم الإنسان بدون مفاصل
- ٧ حدوث تلف بالنَّخاع المستطيل

#### مجموعة (٩) اذكر وظيفة (أهمية) كلِّ من:

- ٢ القفص الصّدري (أسيوط ٢٠١٩) ١ - الجُمجُمة
  - ٥ العمود الفَقَارى ٦ - النَّخاع المستطِيل
- ١٠ الطُّرفين العلويين(الشرقية ٢٠٢٠)
  - مجموعة (۱۰)

#### حدّد نوع كلّ من:

٢ - مِفصل الجُمجُمة

٣ - مفصل المرفق

٤ - الحبل الشُّوكي

٨ - الغضاريف

#### مجموعة (۱۱) قارن بین:

٩ - المُخَيْخ

١ - مفصل الفخذ

١ - عظام الطَّرفين العلويين وعظام الطَّرفين السفليين، من حيث مكان اتِّصال كلِّ منهما بالجسم: (الإسماعيلية ٢٠١٨)

عظام الطُّرفين السفليين	عظام الطّرفين العلويين
(ب)	(1)

٢ - الأعصاب المُخّية والأعصاب الشُّوكية، من حيث: عدد الأزواج ومكان خروجها:

الأعصاب المُخية	الأعصاب الشوكية	وجه المقارنة
(·)	(1)	١ - عدد الأزواج
(2)	(ج)	۲ - مکان خروجها

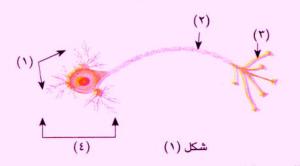
#### مجموعة (۱۲) انظر إلى الأشكال الأتية، ثم أجب:

١ - (أ) الشكل (١٠) يُمثِّل .....

ب أكمل البيانات:

..... - Y

ح الجزء رقم (١)، (٣) كل منهما يكوِّن ...... مع الخلايا العصبية المجاورة.



- (1)
  - Y
    - ح يقع الشكل (٢) داخل .....

٢ - أ الشكل (٢) يُمثِّل .....

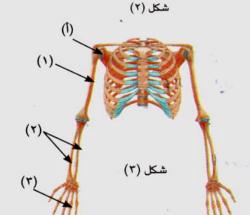
ب أكملِ البيانات:

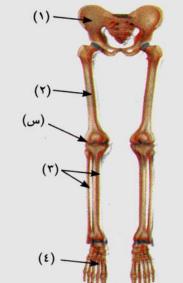
- ٣ أ الشكل (٣) يُشير إلى تركيب .....
  - ب أكمل البيانات المُشار إليها بالأسهم:
- ع المِفصل (أ) يُسمَّى .....وهو من المفاصِل .....الحركة.
  - من الوظائف التي يقوم بها هذا الشكل ...... و..... و....
    - ٤ انظر إلى الشكل (٤)، ثم أجب عما يلى:
    - أ أكملِ البيانات المُشار إليها بالأسهم:

    - ب الشكل يُشيرِ إلى تركيب الطَّرفين .....
    - ع من استخدامات هذين الطُّرفين ...... و.....
      - المفصل (س) من المفاصل .....الحركة.
        - ٥ انظر إلى الشكل (٥)، ثم أجب:
        - أ اذكر نوع المفاصِل في الشكل.
          - اذكر أهمية الشكل.

### مجموعة (١٣) اكتب الرَّقْم الدال على كلِّ من:

- ١ عدد فقرات العمود الفقرى للإنسان.
- هُ ٢ عدد الضُّلوع المُلتحِمة من الأمام في القفص الصَّدري.







شكل (٤)

شكل (٥)

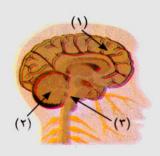
(الشرقية ٢٠٢٠)



#### مجموعة (١٤) نمْ مهاراتك:



١ - ضع الرَّقْم المُناسب من أجزاء الجهاز العصبى المركزى أمام كلِّ وظيفة مما يلى:



رقم التركيب	الوظيفة
()	🕕 يعمل على توازن الجسم أثناء الوُقوف والمشى.
()	ب يُساعد على تنظيم حركة ووظائف الجهاز الهضمى.
()	ت يُساعدك على تحليل أسئلة الامتحان والتَّعبير عنها بالكتابة.

٢ - لديك مجموعة من الأجزاء الموجودة في جسم الإنسان، ألا وهي:

(النَّصفان الكُرويان - الجُمجُمة - الحبل الشُّوكى - المُخَيْخ - العمود الفقرى - النّخاع المستطِيل - القفص الصّدرى). ضعْ كلُّ جزء عند الجهاز الخاص به:

٢ - الجهاز العصبِي	١ - الجهاز الحركِي

٣ - ذهب على في رحلة إلى واحة سِيوة، وعندما كان يتجوَّل في الوَاحة وَجد نباتًا على الأرض، فأراد أن يتعرَّفه، فاقترب منه ولمسه، فإذا به يُبعد يده عنه بسُرعة.

ما الجزء الموجود في جسم الإنسان المسئول عن ابتعاد يد عليٌّ عن هذا النَّبات؟

# اختبارات سلاح التلميذ

على الوحدة الرابعة





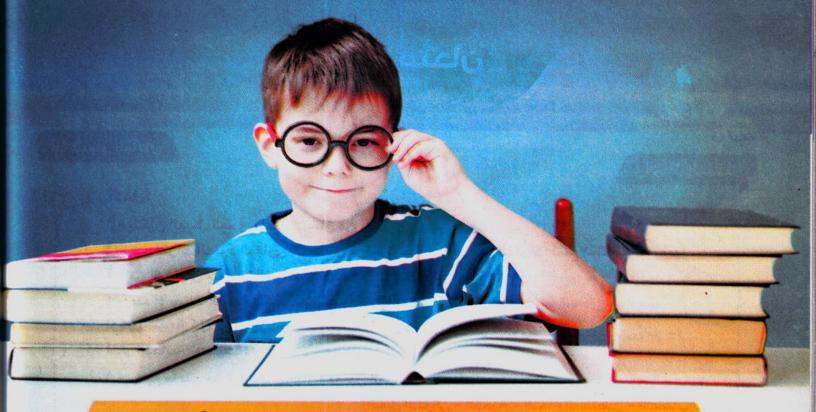
#### جاب الاختبار الأول

		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
		أ أكمل:
	و	١ - يتكوَّن الهيكل الطَّرفي في الإنسان من
لالحر <b>كة</b> .	بنما مِفصل الكتف من المفاصِ	٢ - من <b>المفا</b> صِلمفصل الكوع، بي
	صل المُخَّ بـ	٣ - يقع النَّخاع المُستطِيل أمام ويد
ويُحيط <b>بها</b> مادة بيضاء.	على شكل حرف	٤- يتكوَّنمن مادة رَمادية داخلية
ż	٢ - النِّصفين الكُرويير	· اذكر وظيفة كلّ من: ١ - الجُمجُمة
		🚺 🚺 اكتب المصطلح العلمى:
()		١ - وَحدة بناء الجهاز العصبي.
()	ـم.	٢ - عضو في المُخّ مسئول عن حفظ توازن الجس
() ()		٣ - أماكن تَقابُل العظام، وتسمح بالحركة.
()	سط الذي يعيش فيه.	٤ - مقدرة الكائن الحي على تغيير مكانه في الور
	من حيث عدد الأزواج.	<ul> <li>ب قارن بين: الأعصاب المُخّية والأعصاب الشّوكية،</li> </ul>
		🖒 (أ اختر الإجابة الصحيحة:
(15-144-48)		١- يتركُّب العمود الفَقَارى من فقرة.
١ أزواج - ١٢ زوجًا - ١٣ زوجًا	من الضُّلوع. (٣١ زوجًا - ٠	٢ - يتكوَّن القفص الصَّدرى في الإنسان من
- الكوع - الجُمجُمة - رُسع اليد		٣ - تعتبر من المفاصِل التي لا تسمح بأي .
هائية - تفرُّعات شُجير <b>ية</b> - نَ <b>واة</b>	(غِشاء بِلازمى - تفرُّعات ن	٤ - يتكوَّن جسم الخلية من كل مما يلي، ما عدا:
		ب مادًا يحدث عند؟:
ی سَطح ساخن	٢ - وضع يدك فجّأة عل	١ - الإفراط في الجلُوس أمام الكمبيوتر
		أُ أَ ضُع علامة (﴿) أو (X):
)	م الكتف وعظام الحوض.	١ - الهيكل المحورى يتكوَّن من الجُمجُمة وعظاه
)	الحبل الشُّوكي.	٢ - مركز التحكُّم الرئيسي في جسم الإنسان هو
)		٣ - مفاصِل الجُمجُمة من المفاصِل الثابتة.
اللون. (	بالقشرة المُخِّية، وهي رَمادية	٤- السَّطَح الخارجي للنِّصفين الكُرويين يُعرف ب
		ب علل:
قرات العمو <b>د</b> الفَقَاري. ﴿ ۖ ۖ ۖ	٢ - وجود غضاريف بين ف	١ - إصابة النّخاع المستطِيل تؤدّي إلى الوفاة.



## الاختبار الثانى

		🕽 أكمل:	
	, في الإنسان من و		
بين الفقرات؛ لمنع احتكاكها ببعضها.			
		٣ - من المفاصِل محدُودة ال	
		٤ - عدد الأعصاب المُخُية	
- الحبل الشَّوكى	١ - المُخَيْخ ٢		
*		اختر الإجابة الصحيحة:	1
با عدا:	ت الجهاز العصبى المركزى، ه	۱ - جميع ما يلى من مكونا،	
كى - المُخَيْخ - النّخاع المستطِيل - الأعصاب المُخّية)	(الحبل الشُّو		
(عضلة - مِفصل - غضاريف - أوتار)		٢ - موضِع التقاء عظمتين:	
(بروتينية - دُهنية - جيلاتينية - غازية)	مُعْلَف بطبقة من مادة:	٣ - مِحور الخلية العصبية مُ	8
(رُسغ اليد - الكتف - الجُمجُمة - الفخذ)	معلف بطبقة من مادة. دركة كلُّ مما يلى، ما عدا:	٤ – من المفاصِل واسعة الح	
	يين، والحبل الشوكى:	و قارن بين النصفين الكرو	ب
ن الحبل الشوكى	النصفين الكرويير	n	
Management of the Control of the Con		وجه المقارنة	
(٢)	(١)	المادة الخارجية	
(۲)	(١)		1 (
()	(١)	المادة الخارجية الكلمى:	1) (
(T)	(۱)في جسم الإنسان.	المادة الخارجية اكتب المصطلح العلمى: ١ - مركز التحكم الرئيسى:	1 (
(T)	(۱)في جسم الإنسان. عند تعرُّض الجسم لمُؤثِّر خار	المادة الخارجية المصطلح العلمى: ١ - مركز التحكم الرئيسى: ٢ - استجابة تِلقائية تحدث	1 (
(T)	(۱)فى جسم الإنسان. فى جسم الإنسان. عند تعرُّض الجسم لمُؤثَّر خار ن يتصل بها الأزواج العشرة الا	المادة الخارجية المصطلح العلمى: ١ - مركز التحكم الرئيسى: ٢ - استجابة تِلقائية تحدث ٣ - عظمة بالقفص الصَّدري	i (
(۲)	(۱)فى جسم الإنسان. عند تعرُّض الجسم لمُؤثَّر خار يتصل بها الأزواج العشرة الا ركة فى جميع الاتَّجاهات.	المادة الخارجية اكتب المصطلح العلمى: ١ - مركز التحكم الرئيسى: ٢ - استجابة تلقائية تحدث ٣ - عظمة بالقفص الصَّدري	
(T)	(۱)فى جسم الإنسان. عند تعرُّض الجسم لمُؤثَّر خار يتصل بها الأزواج العشرة الا ركة فى جميع الاتَّجاهات.	المادة الخارجية المصطلح العلمى: ١ - مركز التحكم الرئيسى: ٢ - استجابة تِلقائية تحدث ٣ - عظمة بالقفص الصَّدري	
(۲)	(۱)فى جسم الإنسان. عند تعرُّض الجسم لمُؤثَّر خار ى يتصل بها الأزواج العشرة الا ركة فى جميع الاتِّجاهات. الجُمجُمة. ٢ - أه	المادة الخارجية اكتب المصطلح العلمى: ١ - مركز التحكم الرئيسى: ٢ - استجابة تلقائية تحدث ٣ - عظمة بالقفص الصَّدري ٤ - المفاصِل التى تُتيح الحالية: ١ - يقع المُخّ داخل الموّب ما تحته خط:	
(۲) () () (	(۱)فى جسم الإنسان. عند تعرُّض الجسم لمُؤثَّر خار ى يتصل بها الأزواج العشرة الا ركة فى جميع الاتِّجاهات. الجُمجُمة. ٢ - أه سِل؛ لحمايتها من التآكُلِ.	المادة الخارجية  اكتب المصطلح العلمى:  ا - مركز التحكم الرئيسى و استجابة تلقائية تحدث الله عظمة بالقفص الصَّدري و المفاصِل التي تُتيح الحالي علل: ١ - يقع المُخّ داخل الله صوّب ما تحته خط:  ا - يُوجد بين الفقرات مفاص	
(۲) () () (	(۱)فى جسم الإنسان. فى جسم الإنسان. عند تعرُّض الجسم لمُؤثَّر خار ن يتصل بها الأزواج العشرة الا ركة فى جميع الاتِّجاهات. الجُمجُمة. ٢ - أه سِل؛ لحمايتها من التآكُل. الجهاز الهيكلى الطَّرفى الد	المادة الخارجية  اكتب المصطلح العلمى:  ا - مركز التحكم الرئيسى و استجابة تلقائية تحدث الله عظمة بالقفص الصَّدري على: ١ - يقع المُخّ داخل و المؤب ما تحته خط:  ا - يُوجد بين الفقرات مفام السَّاعد من مكوِّن المَّاعد من مكوِّن	
(۲) () (	(۱)	المادة الخارجية الكتب المصطلح العلمى: ا - مركز التحكم الرئيسى المتجابة تلقائية تحدث المعظمة بالقفص الصَّدري على: ١ - يقع المُخّ داخل الموّب ما تحته خط: ا - يُوجد بين الفقرات مفامِ السَّاعد من مكوِّد المسَّاعد من مكوِّد المَّوكية المَّوكية المَّوكية المَّوكية المَّوكية المَّوكية المُّوكية المَّوكية المَوكية المَو	
(۲) () () (	(۱)	المادة الخارجية  اكتب المصطلح العلمى:  ا - مركز التحكم الرئيسى المستجابة تلقائية تحدث المقاصل الشياسي ألا المفاصل التي تُتيح الحاكم علل: ١ - يقع المُخّ داخل الموب ما تحته خط:  ا - يُوجد بين الفقرات مفاص المساعد من مكوِّد المساعد الشاعد من مكوِّد المساعد الشوكية المساعدي في المساعدي في المساعدي في المساعدي في المساعدي في المساعدي في المساعد المساعدي في المساعد الم	ب
(۲) () (	(۱)	المادة الخارجية الكتب المصطلح العلمى: ا - مركز التحكم الرئيسى المتجابة تلقائية تحدث المعظمة بالقفص الصَّدري على: ١ - يقع المُخّ داخل الموّب ما تحته خط: ا - يُوجد بين الفقرات مفامِ السَّاعد من مكوِّد المسَّاعد من مكوِّد المَّوكية المَّوكية المَّوكية المَّوكية المَّوكية المَّوكية المُّوكية المَّوكية المَوكية المَو	ب



# مراجعة على الفصل الدراسى الأول

أولًا المتحان، وتشمل المتحان، وتشمل

○ أهم المفاهيم

○ أسئلة (اذكر فائدة - أو وظيفة كلِّ من)

○ أطلس الرُّسومات

○ أهم التعليلات

علماء أفادوا البشرية

○ أهم المقارنات ○ أسئلة (ماذا يحدث في الحالات الآتية)؟ ○ أهم الأرقام

○ أهم القوانين

ثانيًا المريبات سلاح التلميذ العامة

ثالثًا اختبارات سلاح التلميذ العامة

(مُجاب عنها بنهاية الكتاب)

(مُجاب عنها بنهاية الكتاب)

رابغا تدريبات عامة وردت بموقع وزارة التربية والتعليم لعام ٢٠١٨

(مُجاب عنها بنهاية الكتاب)

خامسا نماذج اختبارات وردت بموقع وزارة التربية والتعليم لعام ٢٠١٨ (مُجاب عن بعضها بنهاية الكتاب)

سدسا امتحانات الإدارات التعليمية بالمحافظات لعام ٢٠٢٢

(مُجاب عنها بنهاية الكتاب)





#### ......

# أولًا: مراجعة ليلة الامتحان



#### • مراجعة عامة على الوحدة الأولى

#### اً أهم المفاهيم:

التعريف	المفهوم
- مقدار ما يحتويه الجسم من مادة.	١ - الكتلة:
- وحدة قياس الكتلة، ويُساوى تقريبًا كتلة مشبك الورق المعدنى.	٢ - الجرام:
- وحدة قياس الكتلة، ويُساوى كتلة لتر من الماء المُقطُّر.	٣ - الكيلوجرام:
- هو قوة جذب الأرض للجسم.	٤ - الوزن:
- وحدة قياس الوزن، ويُساوى تقريبًا وزن جسم كتلته ١٠٠ جرام.	٥ - النيوتن:

#### ا أهم التعليلات:

- 🕦 يستخدم الميزان ذو الكِفّتين لقياس الكتلة.
- الأنه عند اتزان الكِفّتين تكون كتلة الجسم مساوية مجموع كتل الأثقال في الكِفّة الأخرى.
  - 🐪 لا يستخدم الميزان ذو الكِفّتين في تعيين الوزن.
    - التساوى قوة جذب الأرض على الكِفتين.
      - 🍘 الكتلة لا تتغير بتغيُّر المكان.
    - الكتلة مقدار ثابت لا يتغير بتغير المكان.
  - الوزن دائمًا أكبر من الكتلة عدديًّا.
- ち كتلة الجسم لا تساوى وزنه عدديًّا.
- الفرن = الكتلة بالكيلوجرام × ١٠
- وزن الجسم على القمر أقل من وزنه على الأرض.
- الأن كتلة وقوة جاذبية القمر أقل من كتلة وقوة جاذبية الأرض.
  - 10 قوة جاذبية القمر أقل من قوة جاذبية الأرض.
    - الأن كتلة القمر أقل من كتلة الأرض.
- وزن شخص في مُنطاد مرتفع أقل من وزنه على سطح الأرض.
- الجسم، ابتعدنا عن مركز الأرض تقل الجاذبية؛ فيقل وزن الجسم.
  - الكان المحتلف وزن حقيبة من مكان الآخر.
  - الختلاف قوة الجاذبية الأرضية من مكان لآخر.





- 🤦 يختلف وزن الجسم باختلاف الكوكب الموجود عليه الجسم.
  - كلأن الوزن يتوقف على كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم.
    - 🔥 تسقط الأجسام دائمًا نحو مركز الأرض.
    - 🚺 يتمدُّد سلك الميزان الزنبركي عند تعليق جسم به.
      - 11 كلما زادت كتلة الجسم زاد وزنه.

- اذبية الأرض لها.
- الجسم. قوة جذب الأرض للجسم.
- كلأن وزن الجسم يتوقف على كتلته.

#### الماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:

🧥 زيادة كتلة الجسم

🧨 انعدمت جاذبية الأرض

- الجسم.
- ولا تسقط الأجسام نحو مركز الأرض، وتطير في الهواء.
  - 🔭 تعيين كتلة ووزن رائد فضاء على سطح الأرض، ثم داخل سفينة فضاء بعيدًا عن الأرض
    - الفضاء. الكتلة ثابتة لا تتغير، ويتغيّر الوزن حيث يقل في سفينة الفضاء.
    - 😢 تعيين وزن جسم على سطح الأرض، ثم تعيين وزنه على سطح القمر
      - صبح وزنه على سطح القمر  $=\frac{1}{7}$  وزنه على سطح الأرض.
        - و ارتفاع مُنطاد بداخله شخص ما بعيدًا عن سطح الأرض
        - ويقل وزنه بالارتفاع عن سطح الأرض.

#### E اذکر وظیفة (فائدة أو استخدام) کلّ من:

الوظيفة	الأداة
- تعيين كتل الأجسام	١ - الميزان ذو الكِفَّتينَ أو الميزان ذو الكِفَّة الواحدة
- تعيين وزن الأجسام	۲ – الميزان الزنبركي

#### 0 أهم القوانين:

- 1 الكتلة على سطح القمر = الكتلة على سطح الأرض
- 🔭 وزن الجسم على سطح الأرض = كتلة الجسم (بالكيلوجرام) × ١٠
  - کتلة الجسم على سطح الأرض (بالكيلوجرام) =
     الوزن على سطح الأرض ÷ ۱۰
  - الوزن على سطح القمر = الوزن على سطح الأرض على سطح الأرض
- 0 وزن الجسم على سطح الأرض = وزن الجسم على سطح القمر × ٦





#### in 11 to a succession



- •كيلوجرام = كتلة لتر ماء مقطر = ١٠٠٠ جرام.
- النيوتن = وزن جسم كتلته ۱۰۰ جرام. والجرام =  $\frac{1}{1100}$  كيلوجرام.

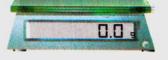
#### اهم المقارنات:

الوزن	الكتلة	وجه المقارنة
- قوة جذب الأرض للجسم.	- مقدار ما يحتويه الجسم من مادة.	التعريف:
- الميزان الزنبركي	- الميزان ذو الكِفَّتين (المعتاد - الحسَّاس) - الميزان ذو الكِفَّة الواحدة (الرقمى - بمؤشِّر)	أداة القياس:
- نیوت <i>ن</i>	- الكيلوجرام - الجرام - الطّن	وحدة القياس:
- يؤثر في اتجاه مركز الأرض أو الكوكب (لأسفل).	- ليس لها اتجاه.	اتجاه التأثير:
- يتغير من مكان لآخر.	- لا تتغير بتغير المكان.	التأثّر باختلاف المكان:
كتلة الجسم - كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم - بُعد الجسم عن مركز الكوكب.	– كَمِّية المادة	العوامل التى يتوقف عليها:

#### أطلس الرسومات:







ميزان رقمى (ذو كفة واحدة)

ميزان بمؤشر (ذو كفة واحدة)





ميزان حساس (ذو كفتين)

ميزان زنبركى

#### مراجعة عامة على الوحدة الثانية

#### أهم المفاهيم:

التعريف مسموس التعريف	المفهوم
- صورة من صور الطاقة، تنتقل من الجسم الأعلى في درجة الحرارة إلى الجسم	.3.1.2.11
الأقل في درجة الحرارة.	١ - الحرارة:
- مؤشّر يساعدنا على التعبير عن مدى سخونة أو برودة الجسم.	٢ - درجة الحرارة:
- المواد التى تسمح بسريان الحرارة خلالها.	٣ - المواد جيدة التوصيل للحرارة:
- المواد التى لا تسمح بسريان الحرارة خلالها.	٤ - المواد رديئة التوصيل للحرارة:
- جهاز (أداة) يُستخدم لقياس درجة الحرارة.	٥ - الترمومتر:
- جهاز (أداة) يُستخدم لقياس درجة حرارة جسم الإنسان.	٦ - الترمومتر الطبى:
- جهاز (أداة) يُستخدم لقياس درجة حرارة السوائل.	٧ - الترمومتر المئوى:

#### ٦ أهم التعليلات:

- الأنه يسمح بسريان الحرارة خلاله.
- 🚺 الألومنيوم من المواد جيدة التوصيل للحرارة.
- 👚 تصنع أواني الطهي والقدور من الألومنيوم أو الصُّلب المقاوم للصدأ.
- الأن الألومنيوم والصُّلب المقاوم للصدأ من المواد جيدة التوصيل للحرارة.
- الأنها مواد لا تسمح بسريان الحرارة خلالها.
- 🤭 الخشب والبلاستيك من المواد رديئة التوصيل للحرارة.
- الأنها مواد رديئة التوصيل للحرارة.
- 💪 تُصنع مقابض أواني الطهي من الخشب أو البلاستيك.
- الثنقال الحرارة من اليد إلى قطعة الثلج.
- نشعر بالبرودة عند مُلامسة قطعة من الثلج.

🕦 تُستخدم الملابس الصوفية الثقيلة شتاءً.

- - المحافظة على حرارة الجسم؛ وعدم الشعور بالبرودة.
- المواء في صناعة النوافذ الزجاجية العازلة للحرارة.
- تصنع النوافِذ في البلدان الباردة من لوحين زجاجيين بينهما فراغ به هواء.
- ون الهواء ردىء التوصيل للحرارة فيعمل على عدم وصول الحرارة إلى داخل المنزل صيفًا، وعدم تسرُّبها من المنزل إلى خارجه شتاءً.
  - 🔥 ضرورة وجود مسافات محسوبة بين قضبان السكك الحديدية.
  - 👩 لمنع التواء القضبان نتيجة تمدُّدها بالحرارة صيفًا؛ مما يؤدى إلى وقوع حوادث القطارات.
    - ٩ وجود اختناق في الترمومتر الطبي.
    - 👩 لمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع؛ فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.

- 👀 عدم الضغط على الترمومتر بالأسنان بقوة.
- حتى لا ينكسِر، فينسكب ما به من زئبق سام في الفم؛ مما يؤدي إلى التسمُّم.
- 🕦 يجب وضع الترمومتر الطبي في كحول إيثيلي قبل استخدامه. 🕝 لتطهيره وقتل الميكروبات.
- المستود عدى الزئبق إلى المستودع.

- ۱۲ يجب رجّ الترمومتر الطبي قبل استخدامه.
- ١٣ لا يُستخدم الترمومتر الطبي لقياس درجة حرارة الماء.
- الأن الماء يغلى عند درجة حرارة ١٠٠ درجة سيليزية، وتدريج الترمومتر الطبى يبدأ من ٣٥٠: ٢٢٥ سيليزية.
  - ١٤ يُفضَّل استخدام الزئبق في صناعة الترمومترات.
    - الأنه يتميز بالآتى:
  - ١ سائل فضى اللون يمكن رؤيته بسهولة من خلال زجاج الترمومتر.
- ٤ لا يلتصق بجدار الأنبوبة الشعرية الزجاجية. ٢ - جيِّد التوصيل للحرارة. ٣ - منتظم التمدُّد بالحرارة.
- ٥ يبقى سائلًا بين درجتى حرارة (-٣٩° إلى ٣٥٧° سيليزية)؛ مما يُعطى مدى واسعًا لقياس درجة الحرارة.
  - 10 يُعطى الزِّئبق مدى واسعًا لقياس درجات الحرارة.
  - (a) لأنه يظل سائلًا بين درجتى حرارة (-٣٩° إلى ٣٥٧° سيليزية).
    - 17 لا يُمكِن الاعتماد على حاسّة اللمس في تقدير درجة الحرارة.
      - الأنها وسيلة غير دقيقة في قياس درجة الحرارة.
      - ١٧ لا يُعقُّم الترمومتر الطبي بوضعه في ماء مغلى.
- الأن درجة حرارة الماء المغلى أعلى من ٤٢ درجة؛ مما يُؤدى إلى تمدُّد الزئبق وضغطه بشدة على الأنبوبة الشعرية؛ فينكسر الترمومتر.

## عاذا يحدث فى الحالات الأتية؟:

- وعنتقل الحرارة من الجسم الساخن إلى الجسم البارد. 1 عند تلامُس جسمين أحدهما ساخن والآخر بارد
  - الا تنتقل الحرارة بينهما. 😙 عند تلامُس جسمين لهما نفس درجة الحرارة
    - 🤭 وضع الترمومتر الطبّي في ماء مغلِي لتطهيره
    - الترمومتر. الزئبق، ويضغط بشدة على الأنبوبة الشعرية؛ فينكسر الترمومتر.
- عند الضغط على الترمومتر الطبى بالأسنان بقوة
   وينسكب الزئبق في الفم؛ مما يؤدّى إلى التسمُّم.
- ینخفض الزئبق فی الترمومتر إلى صفر درجة سیلیزیة. 🗿 وضع ترمومتر مئوی فی ماء مُثلَّج
  - 🕦 عدم وجود اختناق فوق مستودع الزِّئبق في الترمومتر الطبي
  - عود الزُّئبق إلى المستودع بسرعة، ولا نتمكن من تسجيل القراءة بسهولة.
    - ٧ مُلامسة اليد كوب شاى ساخن
    - نشعر بالسخونة؛ لانتقال الحرارة من كوب الشاى إلى اليد.
      - ٨ عدم ترك مسافات محسُوبة بين قضبان السكك الحديدية
  - يحدث التواء للقضبان نتيجة تمدُّدها بالحرارة صيفًا؛ مما يؤدى إلى وقوع حوداث القطارات.



# E) أهم الأرقام:

ما تدل عليه	الأرقام
- درجة تجمُّد الماء (أقل درجة على تدريج الترمومتر المئوى).	• صفر <sup>°</sup> سيليزية:
- درجة غليان الماء (أعلى درجة على تدريج الترمومتر المئوى).	• ۱۰۰ ° سیلیزیة:
- درجة حرارة جسم الإنسان السليم.	• ۳۷ ° سیلیزیة:
- تدريج الترمومتر الطبي.	• (۳۵ °: ۲۲ °) سیلیزیة:
- تدريج الترمومتر المئوى.	• (صفر °: ۱۰۰ °) سیلیزیة:
- يبقى الزئبق سائلًا بين هاتين الدرجتين.	• (–۳۹ °: ۳۵۷ °) سیلیزیة:

# اذكر وظيفة (فائدة أو استخدام) كلّ من:

الوظيفة المتعادد المت	الأداة
- صناعة أوانى الطهى والغلَّايات والقُدور	<ul><li>١ – المواد جيدة التوصيل للحرارة (المعادن):</li></ul>
- صناعة مقابض أوانى الطهى ومقابض الغلايات ومقبض المِكواة الكهربية	٢ - المواد رديئة التوصيل للحرارة:
- قياس درجة الحرارة	٣ - الترمومتر:
- قياس درجة حرارة جسم الإنسان	٤ - الترمومتر الطبى:
- قياس درجة حرارة السوائل	٥ - الترمومتر المئوى:
- تطهير الترمومتر الطبى	٦ - الكحول الإيثيلي:
– صناعة الترمومترات	٧ - الزئبق:
- يمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع؛ حتى يُمكن قراءة درجة الحرارة.	<ul> <li>٨ - الاختناق في الترمومتر الطبي:</li> </ul>
- المحافظة على درجة حرارة الجسم شتاءً، وعدم الشعور بالبرودة	٩ - الأغطية الثقيلة والملابس الصوفية:
- قياس درجة حرارة الأطفال خاصة	۱۰ - الترمومتر الرقمى:

## 🔳 أهم المقارنات:

وجه المقارنة	المواد جيدة التوصيل للحرارة	المواد رديئة التوصيل للحرارة
التعريف	- مواد تسمح بسريان الحرارة خلالها.	- مواد لا تسمح بسريان الحرارة خلالها.
أمثلة	<ul> <li>الحديد، الألومنيوم، النحاس، الزُّئبق</li> </ul>	- الخشب، البلاستيك، المطَّاط
الاستخدام	- صناعة أواني الطهي	- صناعة مقابض أواني الطهي



وجه المهارنة

وجه المقارنة	الترمومتر الطبس المساد	الترمومتر المئوس
	- أنبوبة زجاجية سميكة يوجد بداخلها أنبوبة	- أنبوبة زجاجية سميكة يوجد بداخلها أنبوبة
التركيب	شعرية تتصل بمستودع يوجد فيه الزئبق.	شعرية تتصل بمستودع يوجد فيه الزئبق.
الاستخدام	- قياس درجة حرارة الإنسان	- قياس درجة حرارة السوائل
التدريج	- من (٤٢:٣٥) درجة سيليزية	- من (صفر: ۱۰۰) درجة سيليزية
السائل المستخدم	5年)-	- زئبق
الاختئاق	- پوچد	- لا يوجد
	وجه المقارنة التركيب الاستخدام كر ح التدريج السائل المستخدم	الترمومتر الطبال  - أنبوبة زجاجية سميكة يوجد بداخلها أنبوبة شعرية تتصل بمستودع يوجد فيه الزئبق.  اللستخدام - قياس درجة حرارة الإنسان  ح- التدريج - من (٣٥٠: ٤٤) درجة سيليزية  السائل المستخدم - زئبق



word the

# ا علماء أفادوا البشرية:

- العالم أندريس سيليزيوس:
  - صمَّم التدريج السيليزى.
- اعتبر أن درجة انصهار الجليد (صفر° سيليزية)، ودرجة غليان الماء (١٠٠° سيليزية).
  - قسَّم المسافة بينهما إلى ١٠٠ قسم متساو، كل قسم يعادل درجة واحدة سيليزية. والمسافة بينهما إلى ١٠٠ قسم متساو، كل قسم يعادل درجة واحدة سيليزية.



#### • مراجعة عامة على الوحدة الثالثة

#### أهم المفاهيم والمصطلحات:

التعريف	المفهوم
- خليط من الغازات تحيط بالكرة الأرضية المنجذبة إليها بفعل الجاذبية الأرضية.	١ - الغِلاف الجوى:
- عملية حيوية تقوم بها النباتات الخضراء؛ لتكوين الغذاء وإنتاج غاز الأكسجين.	٢ - عملية البناء الضّوئى:
- مادة تُضاف للتفاعل؛ لتزيد من سرعته دون أن تؤثر في النواتج، ولا تتغير خواصها أو كميتها.	٣ - العامل المُساعِد:
- طبقة بنية اللون، تتكون على الحديد نتيجة اتحاده بالأكسجين في جوِّ رطب.	٤ - صدأ الحديد:
- اتحاد المواد مع الأكسجين ببطء في وجود الرطوبة (الماء).	٥ – التأكسد:
- اتحاد المواد مع الأكسجين بسرعة مع انطلاق ضوء وحرارة.	٦ - الاحتراق:
- طبقة تحمى الأرض من الأشعة الكونية الضارة الصادرة من الشمس.	٧ - طبقة الأوزون:
- ارتفاع درجة حرارة الأرض بسبب زيادة نسبة ثانى أكسيد الكربون.	٨ - الاحتباس الحرارى:
- عملية تنشأ عند إضافة الخميرة إلى العجين، وينتج ثانى أكسيد الكربون، فيجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.	٩ - التخمُّر:
<ul> <li>- هو ثانى أكسيد الكربون في صورة صلبة بعد تعرُّضه للضغط والتبريد.</li> </ul>	١٠ - الثلج الجاف:
- مُسمى يُطلق على غاز ثانى أكسيد الكربون.	١١ - القاتل الصامت:
- مُسمى يُطلق على غاز النيتروجين، ومعناه (عديم الحياة).	١٢ - الأزوت:
- يُقصد بها المشروبات الغازية.	١٣ - الأغذية الفارغة:
- عبارة عن ذرات صغيرة من الغبار والدخان والغازات المُتصاعِدة من المصانع والسيارات والقاطرات والبواخر.	١٤ - الأجسام العالقة:

# ا أهم التعليلات:

- 🕦 أهمية الغِلاف الجوى.
- الأرض من الأشعة فوق البنفسجية الضارة، ويعمل على اعتدال درجة حرارة الأرض.
  - 😗 تناقص المساحات الخضراء ضار جدًّا بالبيئة.
- ونقص نسبة على زيادة نسبة غاز ثانى أكسيد الكربون، التى تؤدى إلى ارتفاع درجة حرارة الأرض، ونقص نسبة الأكسجين.
  - 🤫 تظل نسبة غاز الأكسجين ثابتة في الهواء رغم استهلاكه أثناء التنفس والاحتراق.
  - أن النباتات الخضراء تعوّض نقص غاز الأكسجين من خلال عملية البناء الضوئي.



19.

- و طبقة الأوزون لها أهمية بالغة في حياة الكائنات الحية.
- الأنها تحمى الأرض من الأشعة فوق البنفسجية الضارة القادمة من الشمس.
- الأنها تساعد على تكاثف بخار الماء ونزول الأمطار.
- 👩 أهمية الأجسام العالقة في الغلاف الجوي.
- 🔂 لأنه شحيح الذوبان في الماء.
- 🦳 يجمع غاز الأكسجين بإزاحة الماء لأسفل.
- يتمّ عزل أعمدة الكبارى الحديدية عن الهواء بالدهانات.
   الحمايتها من الصدأ والتآكل.
  - ٨ تستخدم أسطوانات من غاز الأكسجين أثناء تسلُّق الجبال.
  - الأنه كلما ارتفعنا إلى أعلى تقل نسبة غاز الأكسجين، ولا يكون كافيًا للتنفس.
    - إضافة ثانى أكسيد المنجنيز عند تحضير غاز الأكسجين في المعمل.
- كانه يعمل كعامل مساعد يزيد من سرعة انحلال فوق أكسيد الهيدروجين إلى ماء وأكسجين دون أن تتغيَّر خواصه وكميته.
  - 🕠 تزداد كتلة سلك التنظيف المصنوع من الحديد عند حرقه.
  - و بسبب اتحاد غاز الأكسجين بالحديد مُكوِّنًا أكسيد الحديد.
    - 🕠 أهمية غاز الأكسجين في حياتنا.
- وكانه يستخدم في عملية التنفس والاحتراق، ويدخل في تركيب غاز الأوزون، وله استخدامات كثيرة في المستشفيات والغوص (الغطس) تحت الماء وتسلِّق الجبال، ويستخدم مع غاز الأسيتيلين لتكوين لهب الأكسى أسيتيلين المستخدم في قطع ولحام المعادن.
  - 🗤 يتعكّر ماء الجير عند إمرار غاز ثاني أكسيد الكربون فيه.
    - التكون مادة كربونات الكالسيوم التى لا تذوب فى الماء.
  - 🗤 زيادة نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون في الغلاف الجوى في السنوات الأخيرة.
    - المساحات الخضراء وزيادة عوادم السيارات وأدخنة المصانع.
  - 👥 يستخدم غاز ثاني أكسيد الكربون في إطفاء الحرائق. 🔹 لأنه لا يشتعل، ولا يساعد على الاشتعال.
    - 10 تضاف الخميرة إلى العجين والمخبوزات.
    - التكون غاز ثانى أكسيد الكربون أثناء التخمُّر، فيجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
      - 🙌 يطلق على المشروبات الغازية الأغذية الفارغة.
        - العدم احتوائها على عناصر غذائية عدا السكر.
      - 🗤 يُسمى غاز ثانى أكسيد الكربون القاتل الصامت.
      - أنه يصيب الإنسان بالاختناق؛ لأنه عديم اللون والطعم والرائحة.
        - 🕠 يُسمى غاز النيتروجين الآزوت أو (عديم الحياة).
        - الأنه لا يدخل في عملية التنفس ولا يساعد على الاشتعال.
          - 🙌 للنيتروجين أهمية كبرى في تركيب الكائن الحي.
        - الأنه يدخل في تكوين البروتينات المكونة للأنسجة الحية.



- 👝 يجمع غاز ثاني أكسيد الكربون بإزاحة الهواء لأعلى.
  - 🗥 لا يجمع غاز ثاني أكسيد الكربون بإزاحة الماء.
  - ٣ يجب عدم الإكثار من تناول المشروبات الغازية.

  - ٣ يجب زيادة المساحة الخضراء في المدن المزدحمة.
- التخلص من غاز ثانى أكسيد الكربون؛ حيث تمتصه النباتات أثناء عملية البناء الضوئى وتنتج غاز الأكسجين.

#### ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:

- 🕦 تنكيس مخبار به أكسجين في حوض ماء
  - المخبار.
     المخبار.
- 😙 تنكيس مخبار به ثاني أكسيد الكربون في حوض به ماء
  - ومرار غاز CO2 في ماء الجير الرائق (CO
- و اشعال شريط ماغنسيوم في مخبار به غاز ثاني أكسيد الكربون
- تتكون مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم، ويترسب الكربون على جدار المخبار.
- وضع شمعة مشتعلة في مخبار به غاز ثاني أكسيد الكربون
   انطفئ الشمعة.
  - 🛖 قُطع وحرق الغابات
  - تزداد نسبة غاز ثانى أكسيد الكربون، وتحدث ظاهرة الاحتباس الحراري.
    - ٧ عدم وجود طبقة الأوزون في الغلاف الجوي
    - التعرَّض الأرض لخطر الإشعاعات الضارة الصادرة من الشمس.
    - ∧ شرب كميات كبيرة من المشروبات الغازية
      - ٩ تفاعل غاز الأكسجين مع غاز النيتروجين عند حدوث البرق
        - تنتج أكاسيد النيتروجين.
        - 🐽 تعرُّض مسمار مُبلِّل بالماء عدة أيام لجو رطب
          - تتكون طبقة من أكسيد الحديد (يصدأ).
            - 🕦 عدم تواجد بكتيريا العُقد الجذرية
  - عدم تثبیت غاز النیتروجین، فلن یستفید به النبات، وعدم تکون المواد البروتینیة.
    - 😗 إضافة فوق أكسيد الهيدروجين إلى دورق يحتوى على ثاني أكسيد المنجنيز
      - و ينحل إلى ماء وأكسجين دون تغيُّر ثاني أكسيد المنجنيز.
      - ۴ إدخال شريط من الماغنسيوم المُشتعل في مخبار به أكسجين
        - تتكون مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم.
        - الله وضع عود ثقاب مُشتعل في مخبار به أكسجين
          - يزداد اشتعاله.

- أثقل من الهواء.
- الأنه يذوب في الماء.
- الأنها تسبب هشاشة العظام.

المخبار.
 المخبار.

العكر ماء الجير الرائق.

الإصابة بهشاشة العظام.

# اذکر وظیفة (فائدة أو استخدام) کل من:

الوظيفة	العنصر
- يتكاثف حولها بخار الماء؛ فينزل المطر.	١ - الأجسام العالقة:
- حماية الأرض من الأشعة فوق البنفسجية الضارة القادمة من الشمس	٢ - طبقة الأوزون:
- يحمى الأرض من أضرار الأشعة فوق البنفسجية. - يعمل على اعتدال درجة حرارة الأرض.	٣ - الغلاف الجوى:
- عامل مُساعد يستخدم أثناء تحضير غاز الأكسجين.	٤ - ثانى أكسيد المنجنيز:
<ul> <li>مادة غنية بغاز الأكسجين (تستخدم في تحضير غاز الأكسجين).</li> </ul>	٥ - فوق أكسِيد الهيدروجين:
- مصدر للغذاء وغاز الأكسجين.	٦ - عملية البناء الضوئى:
- الكشف عن غاز ثانى أكسيد الكربون.	<ul><li>٧ - محلول هيدروكسيد</li><li>الكالسيوم (ماء الجير):</li></ul>
- يدخل فى تركيب الماء - التنفس والاحتراق - يُعبَّأ فى أسطوانات للأغراض الآتية: (التنفس الصناعى فى المستشفيات - الغوص تحت الماء - تسلق الجبال - لحام وقطع المعادن).	٨ - غاز الأكسجين:
- إطفاء الحرائق - صناعة المشروبات الغازية - صناعة المخبوزات - صناعة الثلج الجاف - ضرورى لعملية البناء الضوئى.	٩ - غاز ثانى أكسيد الكربون:
- يُستخدم في التبريد.	١٠ - الثلج الجاف:
- مكون أساسى لجميع المركبات البروتينية؛ حيث يدخل فى تركيب جميع الأنسجة الحية.	١١ - غاز النيتروجين:
- قطع ولحام المعادن.	١٢ - لهب الأكسى أسيتيلين:
- تثبت نيتروجين الهواء الجوى فى النباتات البقولية.	١٣ - بكتيريا العقد الجذرية:



# 🚺 أهم المقارنات:

غاز ثانى أكسيد الكربون	غاز الأكسجين	وجه المقارنة
۰٫۰۳ ٪ من حجم الهواء	٢١ ٪ من حجم الهواء	نسبته:
- التنفس - احتراق المواد العضوية	- البناء الضوئي	المصادر:
- القاتل الصامت	- غاز الحياة	الاسم الشائع:
- إضافة حمض الهيدروكلوريك المُخفف إلى كربونات الكالسيوم.	- انحلال محلول فوق أكسيد الهيدروجين في وجود ثانى أكسيد المنجنيز.	التحضير فى المعمل:
- عديم اللون والرائحة لا يشتعل ولا يساعد على الاشتعال يذوب فى الماء أثقل من الهواء يتفاعل مع الماغنسيوم مكونًا مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم، ويترسب الكربون على جدار المخبار يعكر ماء الجير الرائق.	- عديم اللون والرائحة والطعم لا يشتعل ولكنه يساعد على الاشتعال شحيح الذوبان في الماء أثقل من الهواء يتفاعل مع الماغنسيوم مكونًا مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم.	الخواص:
- يدخل فى عملية البناء الضوئى التى تعد مصدرًا للغذاء والأكسجين - إطفاء الحرائق - صناعة المشروبات الغازية - صناعة المخبوزات - التبريد (الثلج الجاف)	- يدخل فى تركيب الماء التنفس والاحتراق يُعبأ فى أسطوانات تحت ضغط عال، ويستخدم فى: • الأغراض الطبية (التنفس الصناعى فى غرفة العمليات الجراحية) • الغوص تحت الماء • تسلق الجبال	الأهمية والاستخدامات:

# ר أهم الرموز وأهم النسب للغازات:

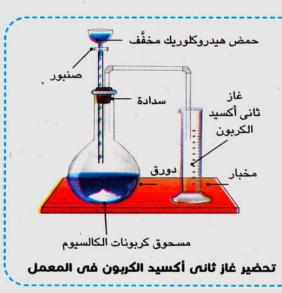
التكوين	الرمز	الاسم
ٔ یتکون من ذرتی نیتروجین.	N <sub>2</sub>	جزىء غاز النيتروجين
يتكون من ذرتى أكسجين.	O <sub>2</sub>	جزىء غاز الأكسجين
يتكون من ذرة كربون وذرتى أكسجين.	CO <sub>2</sub>	جزىء غاز ثانى أكسيد الكربون
يتكون من ذرة أكسجين وذرتى هيدروجين.	H <sub>2</sub> O	جزىء الماء
يتكون من ثلاث ذرات أكسجين.	O <sub>3</sub>	جزىء غاز الأوزون

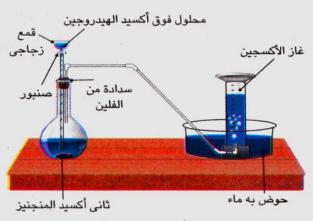
نسبته	اسم الغاز
- بنسبة VA % ويمثل أم حجم الهواء تقريبًا.	غاز النيتروجين:
- بنسبة ٢١ % ويمثل أن حجم الهواء تقريبًا. · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	غاز الأكسجين:
- بنسبة ۰٫۰۳٪.	غاز ثانى أكسيد الكربون:

## ٧) علماء أفادوا البشرية:

ما قدّمه	العالم
- أعاد اكتشاف غاز الأكسجين.	۱ - جوزیف بریستلی:
- أطلق على الأكسجين هذا الاسم.	٢ - أنطوان لافوازييه:
- مكتشف غاز النيتروجين.	۳ - دانیال رذرفورد:

#### أطلس الرسومات:





تحضير غاز الأكسجين فى المعمل

## • مراجعة عامة على الوحدة الرابعة

#### أهم المفاهيم والمصطلحات:

التعريف التعرف التعريف التعرف التعر	المفهوم
- هو جهاز الاتصال والتحكم، فهو يستقبل المعلومات من البيئة ومن داخل الجسم	١ – الجهاز العصبى:
ويفسرها، ويجعل الجسم يستجيب لها.	۱ - الجهار العصبي.
- جهاز يتكون من المخ والحبل الشوكى.	٢ - الجهاز العصبى المركزى:
- جهاز يتكون من أعصاب مخية وأعصاب شوكية.	٣ - الجهاز العصبى الطرفى:
- وحدة بناء الجهاز العصبي في جسم الإنسان.	٤ - الخلية العصبية:
- تخرج من المخ وعددها ١٢ زوجًا.	٥ - الأعصاب المخية:
- تخرج من الحبل الشوكى وعددها ٣١ زوجًا.	٦ - الأعصاب الشوكية:
<ul> <li>مركز التحكم الرئيسى فى جسم الإنسان.</li> </ul>	٧ - المخ:
- الجزء المسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية ويصل المخ بالحبل الشوكى.	٨ - النخاع المستطيل:
- عضو يتكون من مادة رمادية داخلية على شكل حرف H تحيط بها مادة بيضاء،	٩ - الحبل الشوكى:
ومسئول عن الأفعال المنعكسة.	۲ - الحبل السوحي.
- استجابة تلقائية من الجسم نحو المؤثرات المختلفة.	١٠ - الفعل المنعكس:
- الجزء المسئول عن حفظ توازن الجسم أثناء تأدية الحركة.	١١ - المخيخ:
- مواضع تقابل العظام في الجسم.	١٢ - المقاصل:
– المفاصل التي تسمح بالحركة في جميع الاتجاهات.	١٣ - المقاصل واسعة الحركة:
- المفاصل التي تسمح بالحركة في اتجاه واحد فقط.	١٤ - المقاصل محدودة الحركة:
- المفاصل التي لا تسمح بالحركة.	١٥ - المفاصل الثابتة:
- الهيكل الذي يتكون من الجمجمة والقفص الصدري والعمود الفقاري.	١٦ - الهيكل المحورى:
– الهيكل الذي يتكون من الطرفين العلويين والطرفين السفليين.	١٧ - الهيكل الطرفى:
- علبة عظمية تحتوى على تجاويف وتحمى المخ.	١٨ - الجمجمة:
- عضو يتكون من ٣٣ فقرة عظمية.	١٩ - العمود الفقارى:
- عظمة بالقفص الصدرى يتصل بها الأزواج العشرة الأولى من الضلوع.	٢٠ - عظمة القص:

#### ि أهم التعليلات:

- 🕦 يعتبر المخ هو مركز التحكم الرئيسي في الجسم.
- الخسم ويُنسِّق جميع العمليات الحيوية في الجسم.
- الحماية المخ.

- 👚 وجود المخ داخل الجمجمة.
- 🍞 للمخيخ دور مهم أثناء حركة الجسم.
- الأنه مسئول عن حفظ توازن الجسم أثناء الحركة.
  - اصابة النخاع المستطيل تؤدى إلى الوفاة.
- الأنه مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل (ضربات القلب والتنفس).
  - 🗿 سحب اليد بسرعة عند ملامستها أشواك نبات.
  - حركة رموش العين عند اقتراب جسم من العين فجأة.
    - لحدوث فعل منعكس صادر من الحبل الشوكى.
  - 🕦 ضرورة الابتعاد عن تناول الحبوب المُهدِّئة والمُنشِّطة.
    - الأنها تؤثر سلبًا على الجهاز العصبى.
  - 🚺 يجب عدم الإسراف في تناول المواد المنبهة كالقهوة والشاي.
- الأنها تؤدى إلى اضطراب فترات النوم وزيادة عدد ضربات القلب والتوتر العصبى.
  - 🔥 وجود غضاريف بين فقرات العمود الفقارى.
  - الحماية الفقرات من الاحتكاك ببعضها؛ مما قد يؤدى إلى تآكلها.
    - 🕦 أهمية وجود القفص الصدرى في جسم الإنسان.
    - 👌 لحماية القلب والرئتين، وإتمام عملية الشهيق والزفير.
      - 🕦 مِفْصل الكتف من المفاصل واسعة الحركة.
      - الذه يسمح بحركة الذراع في اتجاهات مختلفة.
      - 🕦 مِفصل الركبة من المفاصل محدودة الحركة.
      - الأنه يسمح بحركة الساق فى اتجاه واحد فقط.
    - 😘 يجب عدم الجلوس أمام شاشة الكمبيوتر فترات طويلة.
      - الحماية الجهاز العصبى وعدم إرهاق أعضاء الحس.
        - 😘 يقع الحبل الشوكى داخل العمود الفقارى.
          - الحماية الحبل الشوكى.
          - 😥 الهيكل الطرفي مهم لحياة الإنسان.
- حيث يقوم الطرفان العلويان بتناول الطعام والشراب والكتابة والإمساك بالأشياء، ويقوم الطرفان السفليان بوظيفة المشى والجرى والوقوف والجلوس وحمل باقى أجزاء الجسم.



1 - 1 - 11 /2 - 1 - -

area to the

#### عاذا يحدث فى الحالات الأتية؟:

- ه يفقد الإنسان توازنه. 🕦 إصابة المخيخ
  - 🕜 إصابة النخاع المستطيل 🕝 تحدث الوفاة.
- الإسراف في تناول القهوة ( ) يسبب اضطراب فترات النوم وزيادة ضربات القلب والتوتر العصبي.
  - 🚯 الجلوس لفترات طويلة أمام الكمبيوتر
  - 👩 إذا كانت عظام الإنسان بدون مفاصل
    - 😙 اقتراب جسم غريب من العين فجأة
      - وضع اليد على جسم ساخن
    - 🧥 تعرض الإنسان للضوضاء باستمرار
- 🜒 عدم وجود غضاريف بين الفقرات العظمية في العمود الفقاري 🌏 تتآكل الفقرات نتيجة احتكاكها ببعضها.
- 🔝 يؤثر ذلك على سلامة الجهاز العصبي وأعضاء الحس.
  - الا يستطيع الإنسان القيام بالحركة.
  - یحدث فعل منعکس وتتحرك رموش العین.
  - 👩 يحدث فعل منعكس ويتم سحب اليد بسرعة.
    - 🤝 تؤثر سلبًا على الجهاز العصبي.

## اذكر وظيفة (فائدة أو استخدام) كلٌ من:

	الأهمية	الجزء
ت الداخلية والخارجية	- تنظيم وتنسيق جميع العمليات الحيوية داخل الجسم واستقبال المؤثرا، والاستجابة لها.	١ - الجهاز العصبى
11	- مركز التحكم الرئيسي في جسم الإنسان.	٢ – المخ
	- وحدة بناء الجهاز العصبي في جسم الإنسان.	٣ - الخلية العصبية
	- تكوين تشابك عصبى مع خلايا عصبية مجاورة.	٤ - التفرعات النهائية
Week A.	- نقل الرسائل العصبية بين الخلايا.	٥ – التشابك العصبى
ar Malays	- حفظ توازن الجسم أثناء الحركة.	٦ - المخيخ
H	- التحكم في الحركات الإرادية، ويقع بهما مراكز التفكير والتذكر.	٧ - النصفان الكرويان
#4 · ·	- التحكم في الأفعال المنعكسة، وهو حلقة وصل بين الجسم والمخ.	٨ - الحبل الشوكى
5 70 511	- المسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية كضربات القلب والتنفس.	٩ - النخاع المستطيل
pipa Rodinis	- حماية المخ وأعضاء الحس.	١٠ - الجمجمة الطلامات
D =	- حماية القلب والرئتين والمساعدة على عملية التنفس.	١١ – القفص الصدرى
جاهات.	- حماية الحبل الشوكي، ومساعدة الجسم على الانحناء في جميع الات	۱۲ - العمود الفقارى
T do a series described	– تسمح بالحركة فيما بين العظام.	١٣ – المفاصل
-	- الإمساك بالأشياء وتناول الطعام والشراب والكتابة.	١٤ - الطرفان العلويان

الأهمية	الجزء
المشى والجرى والوقوف والجلوس وحمل باقى أجزاء الجسم	١٥ - الطرفان السفليان
تمنع احتكاك الفقرات ببعضها أثناء الحركة حتى لا تتآكل	١٦ - الغضاريف

# هم الأرقام:

ما تدل علیه	الأرقام
عدد الأعصاب المخية	۱۲ زوجًا (۲۶ عصبًا)
عدد الأعصاب الشوكية	٣١ زوجًا (٦٢ عصبًا)
عدد الأعصاب	٤٣ زوجًا (٨٦ عصبًا)
عدد فقرات العمود الفقارى	٣٣ فقرة
عدد ضلوع القفص الصدري	۱۲ زوجًا (۲۶ ضلعًا)

# ך أهم المقارنات:

المفاصل الثابتة	المفاصل محدودة الحركة	المفاصل واسعة الحركة	وجه المقارنة
مفاصل لا تسمح	مفاصل تسمح بالحركة	مفاصل تسمح بالحركة	التعريف
بالحركة	في اتجاه واحد فقط	في جميع الاتجاهات	
المفاصل التى تربط	– مفصل الركبة	- مفصل الكتف - مفصل المعصم	أمثلة
عظام الجمجمة	– مفصل الكوع	- مفصل الفخذ - مفصل رسغ القدم	

الطرف السفلى	الطرف العلوس	وجه المقارنة
يتكون من عظمة الفخذ وعظمتى الساق وعظام القدم	يتكون من عظمة العضد وعظمتى الساعد وعظام اليد	التركيب
المشى والجرى والجلوس والوقوف وحمل باقى أجزاء الجسم	تناول الطعام والشراب والكتابة والإمساك بالأشياء	الوظيفة

الجهاز العصبى الطرفى	الجهاز العصبى المركزى	وجه المقارنة	•
يتكون من الأعصاب المخية والأعصاب الشوكية	يتكون من المخ والحبل الشوكي	التركيب	

الهيكل الطرفى	الهيكل المحورس	وجه المقارنة	E
يتكوَّن من	يتكوَّن من	التركيب	
الطرفين العلويين والطرفين السفليين	الجمجمة والقفص الصدرى والعمود الفقارى		

# ۷) أطلس الرسومات: الطرفان العلويان المخ الطرفان السفليان النصفان الكرويان عظمة الحوض لوح الكتف عظمة العضد عظمة الفخذ عظمتا الساعد عظمتا الساق عظام القدم عظام اليد النخاع المستطيل مكونات الهيكل المحورى القفص الصدرى الجمجمة العمود الفقارى عظمة القص الضلوع العائمة الخلية العصبية - تفرُّعات شُجيرية تفرُّعات نهائية سيتوبلازم غشاء بلازمى محور الخلية

# ثانیًا: تدریبات سلاح التلميذ العامة



#### أولًا: الأسئلة الموضوعية

	أكمل العبارات الأتية:
و	١ - من العوامل المؤثرة في وزن الجسم
	۲ - الكتلة مقدار ثابت لا يتغير بتغير
و	٣ - من استخدامات المواد رديئة التوصيل للحرارة
	٤ - يوصِّلالحرارة أسرع من الألومنيوم.
مرارة إلى الجسم في درجة الحرارة.	<ul> <li>٥ - تنتقل الحرارة من الجسمفي درجة الح</li> </ul>
سم الإنسان، بينما يستخدم في قياس درجة	٦ - يستخدمفي قياس درجة حرارة جا
	حرارة السوائل.
وینتهی عند درجة حرارةسسس سیلیزیة.	٧ - تدريج الترمومتر الطبى يبدأ من درجة حرارة
ىويرمز له بالرمز	<ul> <li>۸ - تبلغ نسبة غاز ثانى أكسيد الكربون بالغلاف الجو</li> </ul>
إلى ماء وإلى ماء و	٩ - ينحل محلول فوق أكسيد الهيدروجين في وجود
ب المخية	١٠ – عدد الأعصاب الشوكيةوعدد الأعصاب
، بينما المسئول عن الفعل المنعكس هو	١١ - المسئول عن حفظ توازن الجسم هو
بالأشياء.	١٢ - من وظائف الطرفانالكتابة والإمساك
	٢)   اختر الإجابة الصحيحة:
الأرض يكون:	۱ - وزن جسم على قمة جبل ۸۰ نيوتن، فإن وزنه على
(۷۹ کجم - ۸۰ نیوتن - ۸۳ نیوتن - ۸۲ کجم)	-
ثال وزنه على القمر هو كوكب:	۲ - الكوكب الذي يكون عليه وزن الجسم يساوى ٦ أما
(المريخ - الأرض - المشتري - عطارد)	
، على سطح القمر:	<ul> <li>۳ - كتلة جسم على سطح الأرض ٥ كجم، تكون كتلته</li> </ul>
(٥ كجم - ٤ كجم - ٥ نيوتن - ٤ نيوتن)	
(1 · · · - 1 · · - 1)	٤ - كتلة لتر ماء مقطر تكافئجرام.
(لوحين زجاجيين ملتصقين -	<ul> <li>تصنع النوافذ الزجاجية العازلة للحرارة من:</li> </ul>
ـا فراغ به هواء - لوح زجاجی رقیق - لوح زجاجی سمیك)	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
(الهواء - الورق - البلاستيك - النحاس)	٦ - المواد التالية رديئة التوصيل للحرارة ما عدا:
السائل الموجود به، مع تغير درجة الحرارة.	٧ – الفكرة الأساسية لعمل الترمومتر هي تغير
(حجم - كثافة - كتلة - وزن)	
(جاليليو - سيليزيوس - نيوتن - فاراداي)	<ul> <li>۸ – يطلق على الترمومتر المئوى ترمومتر:</li> </ul>
(۱۱۰ – صفر – ۳۷ – ٤٢)	ه - درجة انصهار الجليد درجة سيليزية.



يتروجين - ثانى أكسيد الكربون - الأرجون)	١٠ - عمليات التنفس والاحتراق تستهلك غاز: الأكسجين - الن
ريك المخفف إلى مسحوق:	١١ - يتصاعد غاز ثاني أكسيد الكربون عند إضافة حمض الهيدروكلو
- أكسيد الكالسيوم - بيكربونات الكالسيوم)	(كربونات الكالسيوم – هيدروكسيد الكالسيوم
مخيخ - النخاع المستطيل - الحبل الشوكي)	۱۲ - كل مما يلى من مكونات المخ، ما عدا: (النصفين الكرويين - اا
الجهاز التنفسي.	١٣ - يقوم بتنظيم ضربات القلب وتنظيم حركة أعضاء
نخاع المستطيل - المخيخ - الحبل الشوكي)	(النصفان الكرويان – ال
(الكتف - المعصم - الفخذ - الكوع)	١٤ – من المفاصل محدودة الحركة:
Company of the second	🕥 اكتب المصطلح العلمى:
(	١ - مقدار ما يحتويه الجسم من مادة.
(	٢ - قوة جذب الأرض للجسم.
()	<ul> <li>٣ - وحدة قياس الكتلة، وتكافئ كتلة مشبك الورق المعدني.</li> </ul>
()	<ul> <li>٤ - المواد التى لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.</li> </ul>
(	<ul> <li>السائل المستخدم في صناعة الترمومترات.</li> </ul>
()	٦ - مؤشر يساعدنا على التعبير عن مدى سخونة أو برودة أى جسم
()	٧ - لهب يستخدم في قطع ولحام المعادن.
عوبات في التنفس.	<ul> <li>۸ – غاز یستخدم فی التنفس الصناعی للمرضی الذین یعانون من ص</li> </ul>
	٩ - عامل يساعد على انحلال فوق أكسيد الهيدروجين إلى ماء وأكسج
()	١٠ - وحدة بناء الجهاز العصبي.
(	١١ - استجابة تلقائية من الجسم نحو المؤثرات المختلفة.
()	١٢ - توجد بين الفقرات لتمنع احتكاك بعضها ببعض أثناء الحركة.
()	١٣ - مفاصل تتيح الحركة في جميع الاتجاهات.
A L	استخرج الكلمة غير المناسبة:
ديد - الخشب - الزجاج	١ - الجرام - الكيلوجرام - النيوتن ٢ - الم
9 30	٣ – المخ – العضلات – الحبل الشوكى
Parala de la	ثانيًا: الأسئلة المقالية
+ - 10 - 65 12 18 1	Calculation Calculation (Calculation)
	علل لما يأتى:
	<ul> <li>ا يختلف وزن أى جسم باختلاف الكوكب الموجود عليه.</li> </ul>
The beside of	<ul> <li>٢ - وزن شخص يحلِّق في منطاد أقل من وزنه على سطح الأرض.</li> </ul>

- - ٣ تترك مسافات محسوبة بين قضبان السكك الحديدية.
- ٤ تصنع أوانى الطهى من الألومنيوم، بينما تصنع مقابضها من الخشب أو البلاستيك.
- و يوجد اختناق في الترمومتر الطبي.
   ٦ يستخدم الزئبق في صناعة الترمومترات.

- ٧ ٤- يجب المحافظة على المساحات الخضراء على سطح الأرض.
- ٨ يجمع غاز الأكسجين بإزاحة الماء لأسفل. ٩ يجمع غاز ثانى أكسيد الكربون بإزاحة الهواء لأعلى.

Lack of tall the contract

- ١٠- يسمى غاز النيتروجين باسم الآزوت (عديم الحياة).
- ١١٠ تضاف الخميرة إلى العجين في صناعة المخبوزات.
- ١٢ إصابة النخاع المستطيل تؤدى إلى الوفاة. ١٣ توجد الغضاريف بين فقرات العمود الفقارى.

#### ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:

- ١ عدم وجود اختناق في الترمومتر الطبي ٢ - تعرُّض مسمار مبلل لعدة أيام لجو رطب
  - ٣ إمرار غاز ثاني أكسيد الكربون في مخبار به ماء جير رائق
  - ٤ الإمساك بطرف ساق الألومنيوم بعد وضعه في الماء الساخن عدة دقائق
    - مريان الحرارة خلال المعادن
    - ٦ وضع الترمومتر الطبى تحت لسان إنسان سليم لمدة دقيقة
      - ٧ عدم وجود أجسام عالقة في الغلاف الجوى
    - ٨ أسقطت قطرات من فوق أكسيد الهيدروجين على ثانى أكسيد المنجنيز
  - ٩ عدم تواجد بكتيريا العقد الجذرية ١٠ - اقتراب جسم خارجي من العين
  - ١١ أن يصبح مفصل الركبة من المفاصل واسعة الحركة ١٢ عدم وجود مفاصل في الهيكل العظمي

#### اذكر وظيفة (أهمية) كل من:

- ٢ لهب الأكسى أسيتيلينُ ٤ - الثلج الجاف ٣ - الترمومتر المئوى ١ - الميزان الزنبركي
- ٥ المخيخ ٦ النخاع المستطيل ٨ - الحبل الشوكي ٧ – المفاصل

#### اذكر اسم الأداة المستخدمة فى:

٢ - قياس كتلة المشغولات الذهبية ١ - قياس درجة حرارة الإنسان

# اذكر:

- ١ نسبة غاز النيتروجين في الهواء ٢ - عدد فقرات العمود الفقاري
  - ٣ عدد ذرات الأكسجين المكونة لغاز الأوزون

- إذا كانت كتلة جسم على سطح الأرض ٣٠ كيلوجرامًا، احسب:
- ٣ وزنه على سطح القمر ٢ - وزنه على سطح الأرض ١ - كتلته على سطح القمر
  - 😛 جسم وزنه ٦٠ نيوتن على سطح الأرض، احسب:
  - ٢ كتلته على سطح الأرض ١ - وزنه على سطح القمر

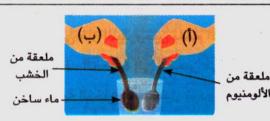
#### (١) انظر إلى الأشكال المُوضَّحة، ثم أجب:







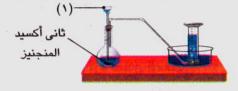
🚺 ۱ – الجهاز (۱) يستخدم في قياس ...... ٢ - الجهاز (٢) يستخدم في قياس ......



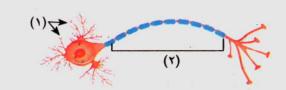
- 📢 ۱ أيُّ اليدين تشعر بالحرارة؟
  - ٢ فسِّر ما حدث.



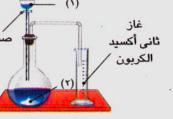
🔊 ۱ - الجهاز يستخدم في قياس ..... ٢ - الجزء (١) وظيفته ......



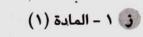
🕡 ۱ – المحلول (۱) يسمى ..... ٢ - الغــاز الناتج هو .....



🐴 ۱ – الشكل يمثل ..... ٢ - الجزء (١) ......الجزء (٢) ......



- 🏮 ١ المادة (١) .....
- ٢ المادة (٢) .....



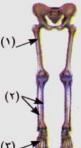
٢ - المادة (٢)



ح ١ - أكمل البيانات:

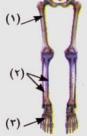






- ط ۱ أكمل البيانات:
- .....(١)
  - ٢ الشكل يوضِّح تركيب

.....(٣)



# ثالثًا: اختبارات سلاح التلميذ العامة



78

A GARAGE

# الاختبار الأول

	i) أكمل العبارات التالية:
	١ - يستخدم الميزان المعتاد في قياس الجسم.
e British and	٢ - جميع المعادنالتوصيل للحرارة.
ee	٣ – يتحول غاز ثاني أكسيد الكربون إلى سائل، وذلك بــ
4	٤ – عدد الأعصاب المخية زوجًا، بينما عدد الأعصاد
م الطرفين السفليين تتصل بعظام	٥ – عظام الطرفين العلويين تتصل بعظام بينما عظ
	ب قارن بین:
7	١ - الترمومتر الطبي والترمومتر المئوى، من حيث الاستخدام
يث الأمثلة	٢ - المفاصل واسعة الحركة والمفاصل محدودة الحركة، من ح
( <b>*</b> )	) أ اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
	١ – العامل المساعد في تحضير غاز الأكسجين:
- ثانى أكسيد المنجنيز - كربونات الكالسيوم)	(ثانى أكسيد الكربون – الأوزون
(الألومنيوم - النحاس - الحديد - الذهب)	٢ – أسرع المعادن توصيلًا للحرارة:
I-Ma	٣ – المسئول عن حفظ توازن الجسم أثناء الحركة:
مخيخ - الحبل الشوكي - النصفان الكرويان)	(النخاع المستطيل – ا
	٤ - إذا كان وزن جسم على كوكب الأرض ٣٠٠ نيوتن فإن كتلته
$(r \cdot \cdot - r \cdot - \cdot, r - r)$	
	ب ماذا يحدث إذا؟:
1	١ - كانت جميع العظام في جسمك ملتحمة مع بعضها
	۲ – تنکیس مخبار به أکسجین فوق عود ثقاب مشتعل
	T اکتب المصطلح العلمی:
()	١ - استجابة تلقائية من الجسم نحو المؤثرات المختلفة.
()	٢ - وحدة قياس الكتلة، وتكافئ كتلة لتر من الماء المقطر.
()	٣ - غاز يسمى الآزوت (عديم الحياة).
لحرارة إلى الجسم الأقل في درجة	٤ - صورة من صور الطاقة تنتقل من الجسم الأعلى في درجة ا
()	الحرارة.



يأتى:	lal	, llc	-
·UDG	-		Contract of

- ١ إصابة النخاع المستطيل تؤدى إلى الوفاة.
- ٢ توجد الغضاريف بين فقرات العمود الفقارى.

#### £ ﴿ ضع علامة (√) أو (X) أمام العبارات الأتية:

- ١- تنتقل الحرارة من الجسم البارد إلى الجسم الساخن.
- ٢- يحتل غاز النيتروجين ٧٨ ٪ من مكونات الهواء الجوى.
  - ٣- يعمل القفص الصدري على حماية الحبل الشوكي.
- ٤- أعلى درجة في الترمومتر المئوى تمثل درجة تجمد الماء.

#### 🔑 من الشكل المقابل أجب:

الرسم:	على	البيانات	أكمل ا	-	١

- .....(٢) ......(٢)
  - ٢ يجمع هذا الغاز بـ .....

# (۲)

#### الاختبار الثانى

#### 📵 أكمل العبارات التالية:

- ١ قوة جذب الأرض للجسم تسمى ....... وتزداد بزيادة .....
- ٢ يستخدم الترمومتر المئوى في قياس ............. بينما الترمومتر الطبي في قياس ...................
  - ٣ يتركب الجهاز العصبي من جهازين رئيسيين هما .......... و .......... و .....
    - ٤ يتحكم ...... في الأفعال المنعكسة.
    - ٥ وظيفة الطرفين ...... الإمساك بالأشياء وتناول الطعام والشراب.

#### 🔑 ماذا يحدث إذا؟:

- ١- كانت عظام الإنسان بدون مفاصل
  - ٢- انعدمت جاذبية الأرض





Y - easing the



القوسير	بین	مما	الصحيحة	الإجابة	اختر	1	T
					-	-	

١ - الغاز الذي يستخدم مع غاز الأسيتيلين في لحام المعادن هو:

(الأكسجين - النيتروجين - الهيدروجين - الأرجون)

(الكوع - الركبة - الجمجمه - الكتف) ٢ - مفصل ...... من المفاصل واسعة الحركة.

٣ - وزن الجسم يؤثر دائمًا في اتجاه: (قمة جبل - سطح الأرض - مركز الأرض - لأعلى)

٤ - تصنع النوافذ الزجاجية العازلة للحرارة من: (لوحين زجاجيين ملتصقين -

لوحين زجاجيين بينهما فراغ به هواء - لوح زجاجي رقيق - لوح زجاجي سميك)

جسم كتلته على سطح الأرض ٦ كجم، احسب:

١ - وزنه على سطح الأرض

٢ - وزنه على سطح القمر

#### (1) اكتب المصطلح العلمى:

- ١ مؤشر يساعدنا على التعبير عن مدى برودة أو سخونة الجسم. (.....)
  - ٢ عملية يتم فيها استهلاك ثاني أكسيد الكربون وإطلاق غاز الأكسجين.
    - ٣ وحدة بناء الجهاز العصبي.
    - ٤ وحدة قياس وزن الأجسام.

#### 🔑 علل لما يأتى:

- ١ يجمع غاز الأكسجين بإزاحة الماء لأسفل.
- ٢ يمتد الحبل الشوكى داخل العمود الفقارى.

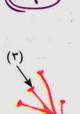
#### أ صوب ما تحته خط:

- ١- زيادة نسبة غاز النيتروجين تؤدى إلى ارتفاع درجة حرارة الأرض.
- ٢- قوة الجاذبية الأرضية تظل ثابتة بابتعاد الجسم عن مركز الأرض.
- ٣- النخاع المستطيل مسئول عن المحافظة على توازن الجسم أثناء الحركة.
  - ٤- السائل المستخدم في صناعة الترمومتر هو الماء.

#### 🔑 انظر إلى الشكل المقابل، ثم أجب:

- ١ الشكل يمثل .....
- ٢ أكمل البيانات على الرسم:

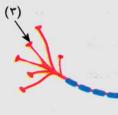
(r) .....(r) .....(1)



(....)

(.....)

(.....)





# رابغا: تدريبات عامة وردت بموقع وزارة التربية والتعليم



دريب الأول			· ·
اختر الإجابة الصحيحة مما يأت	اتى:		
۱ - إذا كانت كتلة جسم على س	سطح القمر ١٠ كجم، فإن دَ	كتلته على سطح الأرض تس	اوى:
۰ (۱) کجم	😛 ۱۰ نیوتن	ح ۲۰ کجم	🕡 ۲۰ نیوتن
٢ - من أدوات قياس الوزن:			
أ الميزان الحساس	الميزان ذو الكفتين	ح الميزان الرقمى	🕡 الميزان الزنبركي
۳ - وزن جسم کتلته ۲۰۰ جرا	رام على سطح الأرض يساو	ى تقريبًا:	
۱ ۲ نیوت <i>ن</i>	ب ۲۰ نیوتن	ح ۲۰۰ نیوتن	🕡 ۲۰۰۰ نیوتن
<ul> <li>٤ - النيوتن يساوى تقريبًا وزر</li> </ul>	زن جسم كتلته:		
ا ۱۰ جرامات	🏳 ۱۰۰ جرام	ح ۱۰۰۰ جرام	🛍 ۱۰۰۰۰ جرام
<ul> <li>٥ - كتلة نصف لتر من الماء تس</li> </ul>	تساوى:		
🚺 ٥ جرامات	😛 ٥٠ جرامًا	ج ٥٠٠ جرام	د ۵۰۰۰ جرام
٦ - إذا كان وزن جسم في منط	طاد ساكن مرتفع عن سطح	، الأرض يساوى ٧٠ نيوتن،	، فإن وزن الجسم عندما يكون
على سطح الأرض هو:			
اً ٦٨ نيوتن	ب ٦٩ نيوتن	ع ۷۰ نیوتن	د ۷۱ نیوتن
٧ - حدد أيها أسرع توصيلًا لل	للحرارة:		
1 الألومنيوم	ب الحديد	ح النحاس	ه الزجاج
<ul> <li>۸ - من المواد رديئة التوصيل</li> </ul>	بل للحرارة:		
أ الحديد والألومنيوم	ب النحاس والزجاج	ح الزجاج والخشب	🕡 الألومنيوم والنحاس
٩ - تعتمد فكرة عمل الترمومن	متر على:		
أ تغير حجم الغازات معِ	مع تغير درجة الحرارة	😛 تغير حجم السوائل	مع تغير درجة الحرارة
تغير كتلة الغازات مع	ع تغير درجة الحرارة	د تغير كتلة السوائل م	مع تغير درجة الحرارة

	ومتر المئوى فى:	متر الطبى عن الترمو	١٠ - يختلف الترموه
ود اختناق في الأنبوبة الشعرية	نودع ب وج	الموجودة في المست	1 نوع المادة
حجم السائل الموجود به بتغير درجة الحرارة	د تأث	المصنوع منها	ت نوع المادة
	ائل ترمومتری، ما عدا:	, خواص الزئبق كسا	۱۱ - كل مما يلى من
مادة منتظمة التمدد	ب	يل للحرارة	🚺 جيد التوصر
لا يلتصق بجدران الأنبوبة الشعرية	جة الحرارة	محدودًا لقياس در-	ج يعطى مدى
	ر فى الهواء الجوى؟:	لية يوجد بنسبة أكبر	۱۲ - أى الغازات التا
انى أكسيد الكربون 🕟 بخار الماء	نيتروجين ح	ب الذ	أ الأكسجين
	غاز:	, والاحتراق تستهلك	۱۳ - عمليات التنفس
لأرجون لأنى أكسيد الكربون	نيتروجين ح	الذ	الأكسجين
جنيز إلى:	وجود ثانى أكسيد المذ	يد الهيدروجين في	١٤ - ينحلُّ فوق أكس
هيدروجين وماء 🕟 هيدروجين ومنجنيز	سجين وماء ع	ميدروجين 🔑 أك	🚺 أكسجين وه
كلوريك المخفف إلى مسحوق كربونات الكالسيوم؟:	إضافة حمض الهيدروة	ن الحصول عليه من	١٥ - أي الغازات يمك
لهيدروجين 🕟 ثانى أكسيد الكربون	کسجین ح	ب الأ	1 النيتروجين
	ندا:	مكونات المخ، ما ع	١٦ - كل مما يلى من
لنخاع المستطيل الاالسوكي	مخيخ ح	كرويين 🏓 الم	أ النصفين ال
i w	على توازن الجسم؟:		۱۷ - أي مما يلي مس
لنصفان الكرويان	9	متطيل	1 النخاع المس
لمخيخ	د	کی	الحبل الشو 📜 " 📜 الحبل الشو
			١٨ • النخاع المستط
لمحافظة على توازن الجسم	Ģ	الحركات الإرادية	أ التحكم في
لأفعال المنعكسة	•	ليات اللاإرادية	🕏 تنظيم العم
•	الحركة؟:	المفاصل محدودة ا	۱۹ - أي مما يلي من
لرسغ د الكوع	معصم ع	ما الم	أ الكتف
وكان مجموع كتل الأثقال التى وضعت فى	عدى كفتى ميزان،	خر وضعت فی إد	) ا - قطعة من الص
عما يلى:	ناوی ۳۰۰ جرام. أجب	, تتزن الكفتان يس	الكفة الأخرى لكى
٤٤٠	اه تأثير كتلة هذه القط	مة الصخر؟ وما اتج	أ ما كتلة قط
67		-11 6 . 117	1 1 44

ع ما أثر تغيير المكان على كلِّ من كتلة ووزن قطعة الصخر؟

#### ٦ - اذكر وظيفة واحدة لكل مما يلى:

- ح النصفين الكرويين ب القفص الصدري أ الجمجمة
  - د الحبل الشوكي ▲ العمود الفقارى

#### س - فسر ما يلى:

- 1 يوجد اختناق في الأنبوبة الشعرية فوق مستودع الزئبق للترمومتر الطبي.
  - ب لا يستخدم الترمومتر الطبى لقياس درجة غليان الماء.
    - ح يستخدم الزئبق في صناعة الترمومترات.
  - طبقة الأوزون لها أهمية بالغة في حياة الكائنات على سطح الأرض.
- 📤 يتكون راسب أبيض عند إمرار غاز ثاني أكسيد الكربون في ماء الجير الرائق.

#### E - ماذا يحدث فى الحالات التالية؟:

- أ عدم وجود النيتروجين في الهواء الجوي
- 😛 زادت نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون باستمرار في الغلاف الجوي
  - ح عدم وجود مفاصل في الهيكل العظمي
  - د عندما يصبح مفصل الركبة من المفاصل واسعة الحركة
    - **ه** عند التعرض المستمر للضوضاء
    - و الإسراف في تناول المواد المنبهة

#### التدريب الثانى

7		1
	أكمل العبارات التالية بالكلمات التى تجعلها صحيحة وذات معنى:	(1)
	١ - الجهاز العصبي الطرفي يتكون من الأعصاب و و	
	٢ - يحاط محور الخلية العصبية بطبقة	
	٣ - يتكون المخ من النصفين الكرويين، و و	-
	٤ - كثرة تناول الشاى والقهوة تسبب اضطراب فترات النوم، وضربات القلب، و	-
	اختر الإجابة الصحيحة مما يأتى:	T
	١ - السطح الخارجي للنصفين الكرويين يُعرف بالقشرة المخية، وهي اللون	
ء – برتقالية – رمادية	(حمراء - سودا	
	٢ – من الأفعال المنعكسة:	
جميع ما سبق صحيح	(ضربات القلب - الأكل عند الجوع - غلق العين عند اقتراب جسم خارجي منها -	
خاء المستطيل - المخ	س ال الحرال ١١ ت ت ت ت :	1

#### 🔫 علل لما يأتى:

- ١ يختلف وزن أى جسم باختلاف الكوكب الموجود عليه.
- ٢ تُصنع مقابض أواني الطهي من الخشب أو البلاستيك، بينما تصنع الأواني ذاتها من الألومنيوم.
- ٣ يُستخدم الترمومتر الطبي في قياس درجة حرارة الإنسان، بينما لا يصلح لقياس درجة حرارة السوائل.
  - ٤ يُستخدم الزئبق في الترمومتر الطبي.
     ٥ يُجمع غاز الأكسجين بإزاحة الماء لأسفل.
    - ٦ يستخدم الغوَّاص أسطوانة أكسجين أثناء الغطس في الماء.
- ٧ تبقى نسبة الأكسجين ثابتة فى الهواء الجوى على الرغم من استهلاك جزء كبير منه فى عمليات التنفس
   والاحتراق.
  - ٨ لغاز ثاني أكسيد الكربون أهمية خاصة وحيوية في استمرار الحياة على سطح الأرض.
    - ٩ لغاز النيتروجين أهمية في حياة الإنسان.

#### قارن بین کل من:

١ - الكتلة والوزن

- ٢ الترمومتر الطبي والترمومتر المئوي
  - ٣ المواد رديئة التوصيل للحرارة والمواد جيدة التوصيل للحرارة
  - ٤ غاز الأكسجين وغاز ثانى أكسيد الكربون، من حيث خواص كل منهما

#### ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:

- ٢ تعاطى أحد الأشخاص للمخدرات
- ۱ اصطدام رکبتك بجسم صلب
- ٣ الإسراف في تناول الشاي والقهوة خاصة في فترة الامتحانات

#### اذكر دور كل مما يأتى:

- ١ ثاني أكسيد المنجنيز في تحضير غاز الأكسجين
- ٣ الخلية العصبية في جسم الإنسان

#### ٢ - الزئبق في الترمومترات

#### التدريب الثالث

#### أكمل العبارات الأتية:

- ١ تقاس الكتلة بوحدة الكيلوجرام، بينما يقاس الوزن بوحدة ......
- ٢ العوامل التي يتوقف عليها الوزن ...... وكتلة الكوكب، والبعد عن مركز الكوكب.
  - ٣ وزن الجسم على سطح القمر يساوى ...... وزنه على سطح الأرض.
    - ٤ وزن الجسم على سطح الأرض يزداد بزيادة ......
- كلما زادت كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم زادت .............. الكوكب، وزاد وزن الجسم.
- ٨ درجة الحرارة هي عبارة عن مؤشر يساعدنا على التعبير عن مدى ......... أو ........ أي جسم.
  - ٩ المواد جيدة التوصيل للحرارة هي المواد التي .............. مثل النحاس.
  - ١٠ المواد رديئة التوصيل للحرارة هي المواد التي ......مثل الخشب.





	١١ - تستخدم الحرارة في صناعة وتحضير	-
	١٢ - الفكرة الأساسية لعمل الترمومتر هي تغير الموجود به مع تغير درجة الحرارة.	-
	١٣ - من أنواع الترمومترات والمئوى. ١٤ - يستخدم الترمومتر المئوى في قياس	
	١٥ - ينتج غاز الأكسجين بوفرة من النباتات الخضراء في أثناء عملية	
	١٦ – يستهلك الأكسجين في عمليتي والاحتراق.	
	١٧ – من استخدامات غاز الأكسجين	1
ائنات الحية.	١٨ - ينبعث غاز ثانى أكسيد الكربون نتيجة احتراق المواد مثل الخشب، وكذلك من تنفس الك	
	١٩ - من خصائص غاز ثاني أكسيد الكربون أنه	- 1
	٢٠ - يشكل النيتروجين	1
	٢١ - يتركب الجهاز العصبى من جهازين رئيسيين هما والجهاز العصبى الطرفي.	
	٢٢ - يتركب المخ من المخيخ، و والنصفين الكرويين.	
	٢٣ - يتكون الهيكل المحورى من الجمجمة، و والقفص الصدرى.	-
	ضع علامة (√) أو (X) أمام العبارات الأتية:	(
( )	١ - تتغير الكتلة بتغير مكان الجسم.	
( )	٢ - يستخدم الميزان الرقمى في قياس الوزن.	
( )	<ul> <li>٣ - من المواد رديئة التوصيل للحرارة النحاس.</li> </ul>	1
( )	٤ - الألومنيوم يوصل الحرارة أسرع من النحاس.	-
( )	<ul> <li>الزئبق ردىء التوصيل للحرارة.</li> </ul>	
( )	٦ - يستخدم الترمومتر المئوى لقياس درجة حرارة الإنسان.	
( )	٧ - غاز ثاني أكسيد الكربون يعكِّر ماء الجير الرائق.	
( )	<ul> <li>٨ - يُسمُّ النيتروجين بالآزوت ومعناه (غاز الحياة).</li> </ul>	i
( )	<ul> <li>٩ - تثبّت بكتيريا العقد الجذرية في النباتات البقولية نيتروجين الهواء الجوى.</li> </ul>	
( )	١٠ - يقع النخاع المستطيل أمام المخيخ، ويصل المخ بالحبل الشوكى.	
( )	١١ - يخرج من المخ (١٠) أزواج من الأعصاب تُعرف بالأعصاب المخية.	1
( )	١٢ – مفصل المعصم من المفاصل واسعة الحركة.	-
( )	١٣ - الحبل الشوكي مسئول عن الأفعال المنعكسة في الإنسان.	1
( )	١٤ - المخيخ هو مركز التحكم الرئيسي في جسمك.	1
( )	١٥ - يستخدم غاز ثاني أكسيد الكربون في صناعة المياه الغازية.	
	اكتب المصطلح العلمى لكل مما يأتى:	٣
(	١ - مقدار ما يحتويه الجسم من مادة.	-
(	٢ - قوة جذب الأرض للأجسام.	
(	٣ - مواد تسمح يمرور الحرارة خلالها.	-

()	٤ - مواد لا تسمح بسريان الحرارة خلالها.
()	<ul> <li>أداة تستخدم لقياس درجة الحرارة.</li> </ul>
()	٦ - غاز يعكِّر ماء الجير الرائق.
()	٧ - غاز يُستخدم في تحضيره محلول فوق أكسيد الهيدروجين.
()	<ul> <li>٨ - غاز ينتج عن تنفس الإنسان، ويخرج مع هواء الزفير.</li> </ul>
()	٩ - وحدة بناء الجهاز العصبي.
()	١٠ - علبة عظمية يوجد بداخلها المخ.
	١١ - جزء من الجهاز العصبي مسئول عن نقل الرسائل العصبية من أجزاء الـ
()	إلى المخ والعكس.
()	۱۲ – يتركب من ۳۳ فقرة عظمية.
()	١٣ - مجموعة من المفاصل تتيح الحركة في اتجاه واحد فقط.
*	صوِّب العبارات التالية:
• ,,,	١ - مفصل الكتف من المفاصل الثابتة.
على تنظيم ضربات القلب.	٢ - يبلغ عدد الأعصاب المخية ٣١ زوجًا. ٣ - يعمل الحبل الشوكى
	<ul> <li>٤ - يقع المخيخ في الجهة الخلفية للمخ أعلى النصفين الكرويين.</li> </ul>
	<ul> <li>محور الخلية العصبية مغلف بطبقة جيلاتينية.</li> </ul>
	<ul> <li>٦ - يتكون التشابك العصبى نتيجة اتصال محاور الخلايا العصبية معًا.</li> </ul>
ن في التبريد.	٧ - يذوب غاز النيتروجين في الماء. ٨ - يستخدم غاز الأكسج
	٩ - يتكون جزىء غاز الأوزون من أربع ذرات من الأكسجين.
درجة سيليزية ، وكل درجة مقسمة	١٠ - يبدأ تدريج الترمومتر الطبي من درجة حرارة ٣٧ درجة سيليزية إلى ٥٥
	إلى عشرة أجزاء.
	١١ - المعادن المختلفة تنقل الحرارة بدرجات واحدة.
	١٢ - كتلة جسم على سطح الأرض ٦ كجم تكون كتلته على سطح القمر ١ كم
الترمومتر الطبى هو الكحول.	١٣ - كتلة لتر ماء مقطر تكافئ ١٠٠ جرام.
<b>v</b> = 5	تخير الإجابة الصحيحة من بين الإجابات الأتية:
	١ - المفاصل التي تتيح الحركة في اتجاه واحد فقط هي المفاصل: (الثابتة -
(الأوتار - المفاصل - العضد)	٢ - تُعرف الأماكن التي تتقابل فيها العظام معًا بـ:
	٣ - الكوكب الذي يكون عليه وزن الجسم يساوى ٦ أمثال وزنه على القمر هو
(المريخ - الأرض - المشترى)	
(1 · · · - 1 · · - 1 · ·)	٤ - الوزن بالنيوتن = الكتلة بالكيلوجرام ×
	٥ - إذا كان وزن الجسم على سطح الأرض ٦ نيوتن، فإن وزنه على سطح الذ
(	





(المخ - الحبل الشوكي - جميع ما سبق) ٦ - يتركب الجهاز العصبي المركزي من:

(الأكسجين - النيتروجين - ثاني أكسيد الكربون)

٨ - عند مرور هواء الزفير بماء الجير الرائق، فإنه يتعكّر مكونًا مادة تسمى:

(كربونات الكالسيوم - أكسيد الكالسيوم - هيدروكسيد الكالسيوم)

#### ٦ اذكر السبب العلمى لكل مما يأتى:

- ١ تسقط الأجسام دائمًا تجاه الأرض.
- ٢ تصنع أواني الطهي من الألومنيوم، بينما تصنع المقابض من البلاستيك أو الخشب.
  - يجب وضع الميزان ذي الكفتين أفقيًّا على سطح ثابت.
    - ٤ يتمدَّد سلك الميزان الزنبركي عند تعليق جسم به.
  - ٥ يختلف وزن الجسم على سطح الأرض عنه على أي كوكب آخر.
  - ٦ يختلف وزن الشخص الموجود في منطاد عال عن وزنه على سطح الأرض.
    - ٧ يوجد اختناق فوق مستودع الزئبق في الترمومتر الطبي.
- ٨ يبقى ثانى أكسيد المنجنيز في تحضير غاز الأكسجين بدون تغيُّر في الكمية والخواص.
  - ٩ غاز الأوزون مهم جدًّا في الطبيعة.
  - ١٠ زيادة نسبة ثاني أكسيد الكربون في الطبيعة في السنوات الأخيرة.
    - ١١ يستخدم غاز ثاني أكسيد الكربون في إطفاء الحرائق.
- ١٢ تضاف الخميرة إلى العجين عند صناعة الخبز. ١٣ غاز ثاني أكسيد الكربون مهم للطبيعة.
  - ١٤ يسمى غاز النيتروجين بالآزوت.
  - ١٥ ضرورة الابتعاد عن تناول الحبوب المهدئة والمنشِّطة.
- ١٦ للمخيخ أهمية كبيرة في أثناء حركة الجسم. ١٧ - إصابة النخاع المستطيل تحدث الوفاة.
  - ١٨ سحب اليد بسرعة عند الشك بدبوس أو ملامسة جسم ساخن.
- ٢٠ توجد الغضاريف بين فقرات العمود الفقاري.
- ١٩ الهيكل الطرفي مهم لحياة الإنسان. ٢١ - وجود المخ داخل الجمجمة.
- ٢٢ تناقص المساحات الخضراء ضار بالبيئة.
- ٢٣ تستخدم أسطوانات من الأكسجين في أثناء تسلق الجبال.

#### اذكر أهمية كل من:

١ - الجاذبية الأرضية ٢ - الترمومترات ٤ - الميزان الزنبركي ٣ - الميزان ذي الكفتين

٥ - المقابض البلاستيكية في أواني الطهي ٧ - القفص الصدري ٦ - غاز النيتروجين في الطبيعة

> ٨ - الغضاريف ٩ - المفاصل ١٠ - التفرعات الشجيرية في الخلية العصبية

#### ۸ قارن بین کل مما یأتی:

- ١ الميزان ذي الكفتين والميزان الزنبركي، من حيث الوظيفة
- ٣ الهيكل المحوري والهيكل الطرفي ٢ - الجهاز العصبي المركزي والجهاز العصبي الطرفي

#### اذكر استخدامًا واحدًا لكل من:

- ١ المواد جيدة التوصيل للحرارة
  - ٣ لهب الأكسى أسيتيلين
- ٤ ماء الجير الرائق
- ٦ غاز ثاني أكسيد الكربون في الحياة اليومية ٥ - ثاني أكسيد المنجنيز في تحضير غاز الأكسجين

٢ - المواد رديئة التوصيل للحرارة

٧ - غاز النيتروجين في الحياة اليومية

#### عرف كلا مما يأتي:

- ٢ الوزن ١ - الكتلة
- ٤ درجة الحرارة ٣ - الحرارة
- ٦ المواد رديئة التوصيل للحرارة ٥ - المواد جيدة التوصيل للحرارة

#### ماذا تتوقع أن يحدث فى كلِّ من الحالات الأتية؟:

- ١ كتلة سلك التنظيف قبل التسخين وبعد التسخين
  - ٢ نقص كمية ثاني أكسيد الكربون في الطبيعة
    - ٣ نقص كمية الأكسجين في الطبيعة
    - ٤ نقص كمية النيتروجين في الطبيعة
      - ٥ إذا لم توجد جاذبية أرضية
    - ٦ الإسراف في تناول المواد المنبهة

#### صل ما فى العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):

المجموعة (ب)	المجموعة (أ)	- ۱
١ - وحدة قياس الوزن	🕦 الجرام	
٢ - وحدة قياس درجة الحرارة	😧 الكيلوجرام	
<ul> <li>٣ - وحدة قياس كتلة الأجسام الثقيلة</li> <li>٤ - وحدة قياس كتلة الأجسام الخفيفة</li> </ul>	النيوتن النيوتن	
٥ - وحدة قياس الحجوم	💰 الدرجة السيليزية	

٠ -	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
	1 النحاس	١ - من المواد رديئة التوصيل للحرارة
	البلاستيك	٢ - يوصِّل الحرارة أسرع من الألومنيوم
		٣ - سائل يستخدم في صناعة الترمومترات
	الزئبق الزئبق	٤ - سائل يستخدم لتطهير الترمومترات قبل الاستخدام
	👪 الكحول	٥ - يستخدم في صناعة الأسمدة

	المجموعة (ب)	المجموعة (أ)
WAY C	١ - مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية	1 الأعصاب المخية
i.c	٢ - مسئول عن تنظيم الحركات الإرادية	😧 الأعصاب الشوكية
	٣ - مسئول عن الأفعال المنعكسة	النخاع المستطيل
	٤ - عددها ٣١ زوجًا من الأعصاب	الحبل الشوكي
	٥ - عددها ١٢ زوجًا من الأعصاب	المخيخ
	٦ - يوجد داخل علبة عظمية تسمى الجمجمة	
	٧ - يحافظ على توازن جسم الإنسان	و المخ
	٨ - وحدة بناء الجهاز العصبى	ز النصفان الكرويان

المجموعة (ب)	المجموعة ( أ )	
١ - تعمل على منع احتكاك الفقرات	أ العمود الفقارى	
٢ - هى الأماكن التى تتقابل العظام فيها	😛 القفص الصدري	
٣ - يتركب من ٣٣ فقرة	المفاصل 🕏	
٤ - يتركب من ١٢ زوجًا من الضلوع	د الغضاريف	
٥ - تتيح الحركة في اتجاه واحد فقط	*1	
٦ - تتيح الحركة في جميع الاتجاهات	المفاصل محدودة الحركة	
٧ - تحمى المخ وباقى أعضاء الرأس	و المفاصل واسعة الحركة	

#### 🔐 أجب عما يأتى:

- ١ احسب وزن جسم على سطح الأرض عندما تكون كتلته ١٠ كجم.
- ٢ احسب وزن جسم على سطح الأرض عندما تكون كتلته ٦ كجم، واحسب وزنه على سطح القمر.
  - ٣ احسب كتلة الجسم عندما يكون وزنه ٣٠٠ نيوتن.
  - ٤ اذكر طريقتين من طرق المحافظة على الجهاز العصبى.

# خامسًا: نماذج اختبارات وردت بموقع وزارة التربية والتعليم





				نموذج الاول
			مات مناسبة:	<b>أكمل العبارات</b> التالية بكله
		ل	لإنسان من هيكل طرفى، وهيك	<ul> <li>پتكؤن الجهاز الهيكلي لـ</li> </ul>
			ام، ووحدة قياس الوزن	
			في قياس درجة حرارة	
.ة:	) غير الصحيد			ضع علامة (﴿) أو علامة
( )	(4)		راكز مسئولة عن الإحساس والـ	
( )		* * * * * * * * * * * * * * * * * * * *	لأرض للجسم.	🚇 الكتلة هي مقدار جذب ا
( )	5. 140 mm		م البارد إلى الجسم الساخن.	👨 تنتقل الحرارة من الجس
	•	*		اذكر وظيفة كل من:
		🔑 الأعصاب	لعمود الفقارى	🚺 الغضاريف بين فقرات ا
			طبى	👨 الزئبق في الترمومتر الد
=			بض أوانى الطهى	📵 البلاستيك في صنع مقاه
			لدال على العبارات الأتية:	ا <b>كتب المص</b> طلح العلمى اا
*** #:		إنسان.	ل والتنسيق بين أجهزة جسم الإ	🕼 جهاز مسئول عن التكام
الها.	ر الحرارة خلا	🕏 مواد تسمح بمرو	تلة الأشياء.	😛 جهاز يستخدم لقياس ك
			للمنعكسة بالجسم.	🐌 عضو مسئول عن الأفعاا
				موذج الثانى
<b>6</b> )				
			ا يلى:	تخير الإجابة الصحيحة مم
		:1:	الجهاز العصبى المركزى، ما عد	
ع المستطيل	ه النخاء		🔑 النصفين الكرويين	are.
J. (			و مطح الأرض ٦ نيوتن، فإن وزن	
•.7	ه ۲ نیوا	_	۱ نیوتن	
	<u>پ</u> ، پ	ب ببر		4
			يدة التوصيل للحرارة، ما عدا:	-
نيوم والنحاس	و الألوم		النحاس والحديد	
			لأسيتيلين في لحام المعادن هو	
كسيد الكربون	🕶 ثاني أ	ح الهيدروجين	😛 النيتروجين	🚺 الأكسجين

کون علی	ل أكسيد الكربون، يتك	مخبار یحتوی علی غاز ثانی	من الماغنسيوم المشتعل في	٥ - عند وضع شريط،	- 1
			صر:	جدران المخبار عن	
	🚺 الأكسجين	🕝 الكربون	🔑 النيتروجين	الماغنسيوم الماغنسيوم	
				فسر ما یلی:	(
		الزئبق للترمومتر الطبى.	بوبة الشعرية فوق مستودع	ال يوجد اختناق في الأن	1
115 1	Agree and a		إسعًا لقياس درجة الحرارة.	and the second second	-
*		خبار أثناء تحضيره في المعمل			
	*-			اذكر أهمية واحدة لكل	4
		٣ - غاز النيتروجين	٢ - الترمومتر الطبى	١ - المخيخ	1
				صوّْب العبارات التالية:	(1)
			تى لا تسمح بمرور الحرارة		1
		,	ن المفاصل محدودة الحركة.		1
			كب قلّ وزن الجسم عليه.		1
			ولا يساعد على الاشتعال.	400	1
	سوداء اللون.	به غاز الأكسجين، تتكون مادة	اغنسيوم مشتعل في مخبار	📤 عند إدخال شريط ما	1 1
				بوذج الثالث	لنه
		*			7
				تخير الإجابة الصحيحة	Q
		AMM-	ساوی ۲۰ نیوتن، فإن كتلته		
i z	🐌 ۲۰۰۰ کجم	🕏 ۲۰۰ کجم	🔑 ۲۰ کجم	🚺 ۲.کجم	
				٢ - من وحدات قياس الو	
	🕔 الكيلوجرام	🔊 النيوتن	🔑 اللتر	🚺 الجرام	-
			الترمومتر الطبى هى:	٣ - بداية ونهاية تدريج	-
	٥٥ درجة سيليزية	🤫 ۳۵ درجة سيليزية إلى ۹	ية إلى ٤٢ درجة سيليزية	🚺 ۳۵ درجة سيليز	
	٥٥ درجة سيليزية	🐠 ۳۲ درجة سيليزية إلى ا	ية إلى ٤٢ درجة سيليزية	🕏 ۳۲ درجة سيليز	
			يد الكربون في صناعة:	٤ - يدخل غاز ثاني أكسب	* # #
	🕡 الخبز	🕏 النشادر	😛 البارود	🚺 الفولاذ	
			صل محدودة الحركة؟:	٥ – أي مما يلي من المفا	
	<ul> <li>الركبة</li> </ul>	🔊 الرسغ	😛 الكتف	الفخذ الفخذ	4
			ة لكل مما يلى:	اذكر وظيفة واحد	Û

	بارى:	🕌 🔑 اكتب المفهوم العلمى لكلٍّ مما ي
وئى.	. ٢ - غاز يدخل في عملية البناء الض	۱ - أداة تستخدم في تعيين وزن جسم
a ee a	مؤثرات المختلفة.	٣ - استجابة تلقائية من الجسم نحو ال
		🧒 صحح العبارات التالية:
فى الترمومتر الطبى	ان. 👽 الكحول هو السائل المستخدم	الوزن مقدار ثابت لا يتغير بتغير المكا
er en je er en	دوث عملية الصدأ.	ع غاز ثاني أكسيد الكربون ضروري لحد
		ن يتكون راسب أسود عند إمرار غاز ثانم
	ن.	🍓 يستخدم النيتروجين في إطفاء الحرائة
		عاذا يحدث فى الحالات التالية؟:
2		أ جميع المواد التي يستخدمها الإنسان -
وضاء	لب عدة أيام 💿 تعرض الإنسان المستمر للضو ** دائه	and the second of the second o
•	العمود (۱):	ق صل من العمود (ب) ما يناسب ما ف <i>ى</i>
	المجموعة (ب)	المجموعة (أ)
	١ - تقاس بالجرام	أ المفاصل واسعة الحركة
	٢ - تتيح الحركة في اتجاه واحد	😛 غاز الأكسجين
	٣ – يقاس بالنيوتن	ى الكتلة
	٤ - يشغل ٧٨ ٪ من حجم الهواء	ه غاز النيتروجين
	٥ - تتيح الحركة في كل الاتجاهات	📤 المفاصل محدودة الحركة
	٦ - يشغل خمس حجم الهواء	و الوزن
		النموذج الرابع
4		أكمل العبارات التالية:
	كفتين، ويقاس الوزن بوحدة تسمى	and a second
		ب من أمثلة المواد جيدة التوصيل للحرار
( <b>*</b> )	ة حرارةإلى درجة ٤٢° سيليزية.	
	موتى، وينتج ثانى أكسيد الكربون من عملية	
		عدد الأعصاب المخية في الإنسان
المبدي	سان من العمود الفقارى، و والقفص	The state of the s
الفساري.	سان من الحمود الحصاري: والسلسسية: والحسان	<u>.</u>
		تخير الإجابة الصحيحة مما يلى:     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""     ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""      ""
	مان من من الضلوع.	١ - يتكون القفص الصدرى في جسم الإنس

۱ - ينكون الفقص الصدرى في جسم الإنسان من ....... من الصلوع.

	:	زن في جسم الإنسان هو	٢ - الجزء المسئول عن حفظ التواز
📢 الحبل الشوكي		We We I was	النصفان الكرويان
	* 1		٣ - تعتمد عملية البناء الضوئي في
🛭 الأوزون	🕏 ثانى أكسيد الكربون	· ·	الأكسجين الأكسجين
			٤ - يتم قياس وزن الأجسام باستخ
🦥 جمیع ما سبق	🐌 ذى الكفتين	and the second s	🚺 الزنبركي
		رارة هو:	٥ - أفضل المعادن في توصيل الح
👪 النيتروجين	🔊 الزئبق	😧 النحاس	🚺 الألومنيوم
		: <b></b>	اكتب المصطلح العلمى المناس
رجة الحرارة.	أدوات تستخدم في قياس در	ادة. 🗼	🚺 مقدار ما يحتويه الجسم من م
بالحركة.	أماكن تقابل العظام وتسمح	الأكسجين.	و غاز يتكون من ثلاث ذرات من علاث في الله عنه عنه الله عنه
*			علل لما يأتى:
دى إلى الوفاة.	إصابة النخاع المستطيل تق	ب	1 تضاف الخميرة إلى العجين.
		ة أواني الطهي.	💰 يستخدم الألومنيوم في صناء
	**		موذج الخامس
	8		أكمل العبارات التالية:
	٠	للحرارة الخشب، و	🐌 من أمثلة المواد رديئة التوصيل
		إنسانققرة.	😜 عدد فقرات العمود الفقاري للإ
	يةزوجًا.	جًا، وعدد الأعصاب المخ	🕏 عدد الأعصاب الشوكية ٣١ زو.
		نن	🐌 تصنع مقابض أواني الطهي م
A	لوزن باستخدام الميزان	ن ذي الكفتين، ويقاس ا	🍝 تقاس الكتلة باستخدام الميزار
نجنيز.	ين في وجود ثاني أكسيد الما	ن فوق أكسيد الهيدروج	🕡 يتم تحضير غازه
			تخير الإجابة الصحيحة:
		غاز:	١ - الغاز الذي يعكر ماء الجير هو
🚳 الأوزون	🕏 ثانى أكسيد الكربون	😛 النيتروجين	1 الأكسجين
ن:	وزنك على سطح القمر سيكو	س هو ٦٠٠ نيوتن، فإن	٢ - إذا كان وزنك على سطح الأرخ
🚺 ۱۰ نیوتن	🕏 ۱۰۰ نیوتن	😯 ۲۰ نیوتن	۱ 🕦 د نيوتن
		:	٣ - تقع مراكز التفكير والتذكِّر في
🔒 النصفين الكرويين	🕏 المخيخ 🎺	🔫 الحبل الشوكي	1 النخاع المستطيل
	4	ركة مفصل:	٤ - من أمثلة المفاصل واسعة الحر
😧 جميع ما سبق	ح الكوع	📢 الفخذ	1 الركبة
e		ين في تحضير غاز:	٥ - يستخدم فوق أكسيد الهيدروج
😵 ثاني أكسيد الكربون	🕏 النيتروجين	🙌 الأكسجين	🤚 الهيدروجين

😙 اكتب المصطلح العلمى المناسب:

	😛 لهب يستخدم في قطع ولحام المعادن.	🕦 قوة جذب الأرض للجسم.	10 10 10
	سم الإنسان.	🧓 🔊 مركز التحكم الرئيسي في جب	2000
	مود الفقارى، تحميها من الاحتكاك ببعضها.	🔞 مناطق تفصل بين فقرات العم	in in
		علل لما يأتى:	١
	مومتر الطبى.	🚺 يوجد اختناق زجاجي في التر	400
	ح الأرض عنه على سطح كوكب آخر.	😥 يختلف وزن الجسم على سط	10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 1
	ربون في إطفاء الحرائق.	والكر الكر الكر الكر الكر الكر	***
		نموذج السادس	JI
			7
*		أكمل العبارات التالية:	Ď
	مى وزن الجسم، وتزداد بزيادة	🚺 قوة جذب الأرض للجسم تسم	ti ti
	ى، و	😱 من أنواع الترمومترات: المئو	25.50
	ة، و من مصادر غاز ثاني أكسيد الكربون.	یعتبر احتراق المواد العضویا	444
	سم الإنسان هو المخ، ويوجد بداخل علبة عظمية تسمى.	🔊 مركز التحكم الرئيسي في ج	4.4.4.4
	ان من هیکل محوری، وهیکل	<ul> <li>يتركب الجهاز الهيكلى للإنس</li> </ul>	
		اكتب المفهوم العلمى:	Ť
()	ادة.	١ - مقدار ما يحتويه الجسم من م	222
(	2	٢ - المواد التي تسمح بسريان الد	anna.
()		٣ - استجابة تلقائية سريعة عند ت	and a
()		٤ - جهاز مسئول عن التكامل والن	
		أعد كتابة الجمل الأتية بعد تد	Ò
S =		١ - تقاس الكتلة بالنيوتن الذي يك	
	مئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية بالجسم.		
	إلى ماء ونيتروجين في وجود ثاني أكسيد المنجنيز.		-
		علل لما يأتى:	2
1	لأسفل أثناء تحضيره في المعمل.		-
		٢ - يلزم عدم تناول الأقراص المن	4
		٣ - يستخدم غاز ثانى أكسيد الكر	10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 1
		٤ - يحيط القفص الصدرى بالقلر	14
81 JI 1		ماذا يحدث فى الحالات الأتية	0
	مستخدم في تنظيف الأواني في جو من الهواء الرطب		1
وً من الأكسمين		٢ - تناول المواد المنبهة دون اسن	1
<b>5.</b> . <b>5</b> 5	. 0 10	03- 0 3- 03- 1	



# سادشا: امتحانات الإدارات التعليمية بالمحافظات ٢٠٢٢م



### محافظة القاهرة - إدارة التبين التعليمية

	🚺 🌗 اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
(النحاس - الخشب - الألومنيوم - الحديد)	١ - تُصنع مقابض أواني الطهي من:
H هو: (الأعصاب - المخ - الحبل الشوكى - الجمجمة)	۲ - عضو يتكون من مادة داخلية على شكل
(الكبريت - الألومنيوم - النحاس - الحديد)	٣ - أفضل المعادن في توصيل الحرارة هو:
نيوتن فإن وزنه على سطح القمر:	٤ - إذا كان وزن جسم على سطح الأرض ٦ ،
(٥ نيوتن - ١ كجم - ٦٠ نيوتن - ١ نيوتن)	
	🔑 اكتب المصطلح العلمى:
()	١ - مواد لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.
()	٢ - جهاز يستخدم في قياس درجات الحرارة
• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	🍗 🌓 ضع علامة (⁄) أو (X) أمام العبارات الأتية
٤ درجة سيليزية. ( )	١ - يتدرج الترمومتر الطبى من صفر إلى ٢.
ز عديم الحياة). ( )	٢ - يُسمى النيتروجين بالآزوت، ومعناها (غار
سم الساخن. ( )	٣ - تنتقل الحرارة من الجسم البارد إلى الجس
( )	٤ - تتوقف الكتلة على كمية المادة.
	📦 اذكر السبب العلمى لكلٌّ مما يأتى:
	١ - يُجمع غاز الأكسجين بإزاحة الماء لأسفل
	٢ - إصابة النخاع المستطيل تؤدى إلى الوفاة
	👣 🌓 أكمل ما يأتى:
	١ - من المواد رديئة التوصيل للحرارة
ما <u>ز</u>	٢ - في عملية البناء الضوئي يمتص النبات غ
م الهواء الجوى.	٣ - يمثل غاز النيتروجين من حج
	٤ - من خصائص غاز الأكسجين
	🛖 علل لما يأتى:
باخنًا فجأة.	١ - سرعة سحب اليد عند ملامستها جسمًا س
الخبز.	٢ - تضاف الخميرة إلى العجين في صناعة ا





🚺 🛖 صۇب ما تحتە خط	٤
١ - من المفاصل وا	
1:11 :1:11 🗸	

- ١ من المفاصل واسعة الحركة مفصل الجمجمة.
- ٢ الغاز الناتج من النباتات الخضراء في عملية التنفس هو غاز النيتروجين.
  - ٣ يمثل غاز الأكسجين ٨٧ ٪ من مجموع أحجام غازات الغلاف الجوى.
    - ٤ تتغير الكتلة من مكان إلى مكان.

#### 🥥 ماذا يحدث إذا؟:

🚯 أكمل العبارات الأتية:

- ١ لامس اليدَ جسمٌ ساخن فجأة
- ٢ لم توجد غضاريف بين فقرات العمود الفقرى

١ - مركز التحكم في جسم الإنسان هو .....

٢ - نسبة غاز النيتروجين ...... " من حجم الهواء.

٣ - يبدأ الترمومتر الطبى من درجة حرارة .....

## محافظة الجيزة - إدارة كرداسة التعليمية

٤ – من أمثلة المواد رديئة التوصيل للحرارة	
علل لما يأتى:	911
١ - يتعكَّر ماء الجير الرائق عند إمرار غاز ثاني أكسيد الكربون فيه لمدة قصيرة.	
٢ - وجود اختناق فوق مستودع الزئبق في الترمومتر الطبي.	
اكتب المصطلح العلمى:	
١ - استجابة تلقائية سريعة عند تعرُّض الجسم لمؤثر خارجي.	-
٧ - لهب يُستخدم في قطع ولحام المعادن.	
٣ - عضو في المخ مسئول عن حفظ توازن الجسم أثناء تأدية الحركة.	
٤ - سائل فضى اللون تملأ به الترمومتر.	
ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:	<b>.</b>
١ - الإسراف في تناول المواد المنبهة كالقهوة ٢ - عند وضع الترمومتر الطبي في ماء مغلى	
اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:	
(H-A-F) على شكل حرف:	
٢ - يدخل غاز في صناعة الثلج الجاف. (الأكسجين - ثاني أكسيد الكربون - النيتروجين)	
٣ - أى مما يلى أسرع توصيلًا للحرارة؟: (النحاس - الألومنيوم - الحديد)	
<ul> <li>٤ - من أدوات قياس الوزن: (الميزان الحساس - الميزان الزنبركي - الميزان ذو الكفتين)</li> </ul>	





🔑 اذكر وظيفة واحدة لكلّ من:

٢ - الترمومتر المئوى

١ - طبقة الأوزون الموجودة في الغلاف الجوى

	i) (√) أو (X) أمام العبارات الأتية: ﴿ ﴿ )
( )	١ - يتكون غاز الأوزون من ذرتى أكسجين.
(1)	٢ - يحاط محور الخلية العصبية بطبقة دهنية.
( )	٣ - مفصل الكتف من المفاصل واسعة الحركة.
( )	٤ - يسمى النيتروجين بالأوزون ومعناه غاز الحياة.
	📢 إذا كانت كتلة جسم على سطح الأرض ٦٠ كجم. فاحسب:
	١ - وزنه على سطح الأرض
	٢ - كتلة الجسم على سطح القمر
بنها التعليمية	صحافظة القليوبية - إدارة
	اكتب المصطلح العلمى:
()	١ - غاز ينبعث نتيجة احتراق المواد العضوية.
()	٢ - مقدار ما يحتويه الجسم من مادة.
()	٣ - المواد ألتى تسمح بانتقال الحرارة خلالها.
()	٤ - أداة تستخدم في قياس درجة حرارة جسم الإنسان.
	🚇 علل لما يأتى:
	١ - وجود اختناق في الترمومتر الطبي.
	٢ - يوجد المخ داخل الجمجمة.
	اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
- الميزان الزنبركي - الميزان ذو الكفتين)	١ - من أدوات قياس الوزن: (الميزان الحساس
(الآزوت - غاز الحياة - القاتل الصامت)	٢ – يسمَّى النيتروجين باسم:
(	٣ - عدد فقرات العمود الفقارى:
(الكتف - الفخذ - الكوع - المعصم)	٤ - أي من المفاصل الآتية محدود الحركة؟:
	😠 ماذا يحدث عند؟:
	١ - الإسراف في تناول المواد المنبهة كالقهوة
ل الغلاف الجوى	٢ - زيادة نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون بدرجة كبيرة فم

The second of the second	ت الأتية: من المسلم المسلم	🚯 ضع علامة (/) أو (X) أمام العبارا	•
()	حبل الشوكى ٦٢ عصبًا.	١ - عدد الأعصاب التي تخرج من ال	
( )	سربات القلب.	٢ - يتحكم النصفان الكرويان في ض	
( )	خر. القيادة والملاي والاراث	٣ - تختلف كتلة الجسم من مكان لآ	
( )	قدور من النحاس.	٤ - تُصنع مقابض أواني الطهي وال	
		🥮 اذكر وظيفة واحدة لكلّ من:	
37.00	٢ - طبقة الأوزون	١ - القفص الصدري	
and the Battery		🜓 صۇب ما تحتە خط:	(1)
	جرام.	١ - كتلة لتر ماء مقطر تكافئ ١٠٠	T
	صيلًا للحرارة.	٢ - يعتبر الحديد أسرع المعادن تو	
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		٣ - لهب الأكسى أسيتيلين يُستخدم	
	لبقة دهنية.	٤ - جسم الخلية العصبية مغلَّف بط	
	†	🔑 جسم وزنه على سطح القمر ٥ نيوتر	
		١ - وزنه على سطح الأرض	
Control to Eaglife of	A Secret Health	٢ - كتلته على سطح الأرض	
CAMPA NA		a thank to	a
B <sub>2</sub> A	الغربية - إدارة سمنود التعلي	عدافظة (٤)	ign)
844	الغربية - إدارة سمنود التعلي		
		<b>الكمل العبارات الأتية:</b>	0
قياس درجة حرارة الإنسان.	رجة حرارة السوائل و في	<b>أكمل العبارات الأتية:</b> ١ - يستخدمفي قياس د	0
قياس درجة حرارة الإنسان. 	رجة حرارة السوائل و في ين رئيسيين هما و و	ا أكمل العبارات الأتية: ١ - يستخدمفي قياس د ٢ - تتكون الخلية العصبية من جزأ	0
قياس درجة حرارة الإنسان.  و هي	رجة حرارة السوائل و فى ين رئيسيين هما و و الماء ليد) هى ودرجة غليان الماء	ا أكمل العبارات الأتية: ١ - يستخدمفي قياس در المحافية العصبية من جزأه المحافية العصبية من جزأه المحاء (انصهار الجا	0
قياس درجة حرارة الإنسان.  و هي	رجة حرارة السوائل و في ين رئيسيين هما و و	ا كمل العبارات الأتية:  ١ - يستخدم فى قياس در المحدد على المحدد	0
قياس درجة حرارة الإنسان.  و هي	رجة حرارة السوائل وفى ين رئيسيين هما و و و لين رئيسيين هما و و الماء الماء الجسم من مادة، بينما قو	ا أكمل العبارات الأتية:  ١ - يستخدم	0
قياس درجة حرارة الإنسان.  و هي	رجة حرارة السوائل وفى ين رئيسيين هما و و	ا أكمل العبارات الأتية:  ١ - يستخدم	0
قياس درجة حرارة الإنسان.  و هي	رجة حرارة السوائل وفى ين رئيسيين هما و و	ا أكمل العبارات الأتية:  ١ - يستخدم	0
قياس درجة حرارة الإنسان.  و هى ة جذب الأرض للجسم.	رجة حرارة السوائل وفي ين رئيسيين هما و	ا أكمل العبارات الأتية:  ١ - يستخدم	•
قياس درجة حرارة الإنسان و هى ق جذب الأرض للجسم.	رجة حرارة السوائل و	ا أكمل العبارات الأتية:  ١ - يستخدم	•
قياس درجة حرارة الإنسان.  و هى ة جذب الأرض للجسم. )	رجة حرارة السوائل و	ا أكمل العبارات الأتية:  ١ - يستخدم	•
قياس درجة حرارة الإنسان و هى ق جذب الأرض للجسم.	رجة حرارة السوائل و	ا أكمل العبارات الأتية:  ١ - يستخدم	•



من: درات الرابعوال المنظام ال	ب جسم وزنه ۳۰ نیوتن وهو علی سطح الأرض. احسب كلًا
V Hagaji an a la	١ – كتلته على سطح الأرض
Y meres	٢ - وزنه على سطح القمر
	(√) أو (X) أمام العبارات الأتية:
() * harmania entimple	١)- النيوتن وحدة قياس الوزن. قريبي أ أثريف روس
( ) white with any thank he may	٢ - غاز النيتروجين يُستخدم في إطفاء الحرائق.
	٣ - يتكون القفص الصدرى من ١٢ زوجًا من الضلوع.
( )	٤ - تقل كتلة المواد بعد اتحادها بغاز الأكسجين.
	😛 ماذا يحدث عند؟:
14/22	١ - تعرُّض الإنسان للضوضاء باستمرار
	٢ - إضافة الخميرة إلى العجين في صناعة الخبز
	🚺 اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
	١ - الغاز الذي يعكِّر ماء الجير هو غاز:
ربون - ثانى أكسيد الكربون - الهيدروجين)	(الأكسجين - الكر
The kent has been as his	٢ - الجزء المسئول عن توازن الجسم في الإنسان هو:
يان - المخيخ - النخاع المستطيل - القلب)	(النصفان الكرو
(۳۵ درجة - ۳۲ درجة - صفر درجة)	٣ - بداية تدريج الترمومتر الطبى:
A N	٤ - يستخدم فوق أكسيد الهيدروجين في تحضير غاز:
ين - الأكسجين - النيتروجين - بخار الماء)	(الهيدروج
	😛 اذكر وظيفة واحدة لكلِّ من:
	١ – القفص الصدري
	٢ - الاختناق الموجود في الترمومتر الطبي
, حمادة التعليمية	محافظة البحيرة - إدارة كوم

### 

الم المعلم في الم 4 أن الم المعلم على عا	عرف كلًا مما يأتى: نان عند المعالم الم
" - 211 > 21 <sub>20</sub> condep (1,50)	
المعرضا عبر سطح القدر	٢ – الكتلة
Y taged Color lab	اكتب المصطلح العلمى:
جسم، دایا غدید و جده ایام، مسم	١ - مؤشر يساعدنا على التعبير عن مدى سخونة أو برودة أى
	٢ - مفاصل تتيح الحركة في جميع الاتجاهات.
() - 12222 Uller Uller	" - قوة جذب الأرض للجسم.
()	٤ - غاز يتكون من ثلاث ذرات أكسجين.
The second of the second	😛 اذكر وظيفة واحدة لكل مما يأتى:
! - injug Windy affection	- Land 1 - Land 1
1 - Galli Basan Jan Harry	۱ – الاختتاق بالترمومين الطبع
1) to the saled stage to say	
t - lab lin pro Jahren	١ - تصنع أواني الطهي والغلايات من البلاستيك.
تكوِّن الأنسجة والخلايا.	٢ - غاز الأكسجين هو المكون الأساسى للمواد البروتينية التي
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	٣ - الفكرة الأساسية لعمل الترمومتر هي تغير كتلة السائل ال
3-45	٤ - يجمع غاز ثاني أكسيد الكربون بإزاحة الماء إلى أسفل.
	ب علل لما يأتى:
e in the executive plan in the fire	١ - إضافة الخميرة إلى المخبوزات.
of standing the an english of the Akartha Managaria	٢ - يختلف وزن الجسم باختلاف الكوكب الموجود عليه.
The server have blank the	) 👔 اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
(الحديد - النحاس - الألومنيوم)	١ - أسرع المعادن توصيلًا للحرارة:
(الألومنيوم - الزجاج - النحاس)	٢ - كل مما يلى مواد موصلة للحرارة ما عدا:
(تزداد - تقل - لا ثتأثر)	٣ - عند اتحاد المواد بغاز الأكسجين فإن كتلتها:
(٥ نيوتن - ٥٠ نيوتن - ٣٠ نيوتن)	٤ - جسم كتلته ٥ كجم على سطح الأرض فإن وزنه:
(1)	ب انظر إلى الشكل المقابل، ثم اكتب ما تدل عليه الأرقام:
(1)	
	= [ 1 ] A A A A A A A A A A A A A A A A A A
	Y

# 🚺 محافظة الإسكندرية - إدارة غرب التعليمية

11.779.57	<ul><li>1、工業業者以下の前に有る方式を支援を行う。日本などの支援業者を持ち、一つ負</li></ul>	而書出五至, 二, 工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工工	
The state of the s	بين القوسين:	🚺 اختر الإجابة الصحيحة مما	0
مات - ۱۰۰ جرام - ۱۰۰۰ جرام)	وزن جسم كتلته: (١٠ جرا	۱ - النيوتن يساوى تقريبًا	
(درجة الحرارة - الكتلة - الوزن)	س:	٢ - الترمومترات أجهزة قيا	1
اع المستطيل - النصفان الكرويان)	جابات لأعضاء الحس هو: (المخ - النخ	٣ - المسئول عن إرسال اسن	
اني أكسيد الكربون - النيتروجين)	تكوين الأنسجة الحية. (الأكسجين - ث	٤ - يدخل غاز في	
ه - بينسٽ, عاز اسينرروي نب ())	A si haga higazo.	الشكل المقابل يمثل	i
	The Pale of the Congress of the	من الله المراثي مقور به المدور	
The Sale Lieu		أكمل العبارات الأتية:	C
- 1 - many though the		V	)
1 - some institution of	من الجهاز والجهاز العضلي.		
7 - Horsel, Hearden, Mis	The state of the s	٣ - أداة قياس الوزن هي	.)
المراعلة الم	من ذرة أكسجين وذرتى هيدروجين.		.)
ip of the	ں والطبی: المئری	🗬 قارن بين الترمومتر المنود	
الترمومتر الطبس	الترمومتر المنوس	وجه المقارنة	-
Franky alder Tille	Le og: " Line le Heit sink.	التدريج	
Francisco Company		اكتب المصطلح العلمى:	C
(	سبة في الغلاف الجوي.	١ - الغاز الذي يمثل أعلى ن	
()		٢ - يوجد داخل الجمجمة أ	17
( ) Photocons	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	- ۳ - مواد لا تسمح بانتقال ا	
() - Li, St, St, Su,	بناصر بسرعة وينتج عنه ضوء وحرارة.		1
4 10 20 10 3 4 100 12		🔑 ماذا يحدث مع ذكر السبب	i
م على الأرض ثم تعيينه في منطاد	ساخن 💎 ۲ - تعيين وزن الجس	۱ - عند لمس كوب به ماء ،	
		🚯 صوّب ما تحته خط:	(
	الكربون بإزاحة الماء إلى أعلى.		y
مسئول عن نقل الرسائل العصبية.	٣ أمثال وزنه على الأرض. ٣ - المخ	٢ - وزن الجسم على القمر	
	صناعة أواني الطهي.		
3	and the state of t	😛 علل لما يأتى:	
		١ - تستخدم الملاس الصم	

٢ - يستخدم لهب الأكسى أسيتيلين في قطع المعادن.



# 💜 محافظة المنوفية - إدارة الباجور التعليمية

ر العبارات الأتية: ( )	losi (1)	0
1. where in 69 recitions are sent and a few or ( the first	ex.	7
حاط بغلاف دهني. أو المستول عن العمليات اللاإرادية بالجسم هو	ZILE - Her	
To thousing it is to be a low stands there is a filled in the low of the stands of the	غان <b>الكرو</b> ييا	_)
الكتلة مقدار ثابت لا يتأثر بتغير المساعدة المسا	- Hickory	~ 1
يحدث إذا؟:	C. F	
قترب جسم خارجي من العين فجأة ٢ - وضع شريط ماغنسيوم مشتعل في مخبار به أكسجين	4.5	
ر المصطلح العلمي:	اکتب	Ċ
الم يتناج عن تقليل الضغط من خاف قافي الأسود الكروون ليساؤلون عبله المعالم عبد	- 1	~
مؤشر يساعدنا على التعبير عن مدى برودة أو سخونة الأجسام.	. <b>-</b> ۲	
العامل المساعد الذي يستخدم في تحضير الأكسجين.	۱ – ۳	
موضع الطان طرقى عصمين. وي المعابير عن مدى برودة أو سخونة الأجسام. ويما المساعدنا على التعبير عن مدى برودة أو سخونة الأجسام. ويما المساعد الذي يستخدم في تحضير الأكسجين. وحدة بناء الجهاز العصبي. وحدة بناء الجهاز العصبي. وحدة المدارة من	- £	
لما يأتى:	ب علل	
توجد غضاريف بين فقرات العمود الفقرى.	10000000	1
1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1	10 11 25 11 1	
تصبع مقابض أواني الطهى من الحسب أو البدستين. الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:		0
من المفاصل محدودة الحركة: (الكتف - الركبة - الفخذ - رسغ اليد)،		T
يتكون القفص الصدري في الإنسان من من الضلوع.		
(١٠ أنواج - ١٢ نوجًا - ١٤ نوجًا - ١٣ نوجًا)	7	
يقاس الوزن بوحدة: (الجرام - اللتر - النيوتن - السنتيمتر)	٦٣	
يدخل غاز ثاني أكسيد الكربون في صناعة: (الفولاذ - النشادر - المياه الغازية - جميع ما سبق)		1
كانت كتلة الجسم تساوى ٦ كيلو جرامات. فاحسب:		
وزنه على سطح الأرض ٢ - وزنه على سطح القمر		
علامة (/) أو (X) أمام العبارات الأتية:		Ċ
عدد فقرات العمود الفقرى ١٢ فقرة. الما ألم الما الما الما الما الما الما	- 1	T
الحديد أسرع توصيلًا من النحاس.	12 Miles	
تزداد كتلة المواد بعد اتحادها بغاز الأكسجين.	<b>- r</b>	
يستخدم غاز الأكسجين في ملء إطارات السيارات. ( )	- £	
اهمية كلّ من:		
لهب الأكسى أسيتيلين ٢ - الترمومتر المئوى	- 1	1

أكمل العبارات الأتية:	
١)- يستخدم في قياس الوزن، بينما وحدة قياس الكتلة هي	
٢ - الزجاج التوصيل للحرارة، بينما النحاس التوصيل للحرارة،	
٣ - يحضر ثاني أكسيد الكربون من تفاعل مع المعلى المعلى المعلى المعلى المعلى المعلى	
٤ - تتكون الخلية العصبية من وسيساس و سأروبيس المناه الماء الراح والهدود الماء	
ماذا يحدث عند؟:	9
١ - تلامس جسمين أحدهما ساخن والآخر بارد	J. Just
٢ – زيادة نسبة ثاني أكسيد الكربون في الهواء	
صُوْب ما تحته خط: حصد المعالم	1 (1)
١ - جسم وزنه ٦٠ نيوتن على سطح الأرض يكون وزنه على سطح القمر ٦ نيوتن.	
٢ - جميع المواد جيدة التوصيل للحرارة.	
<ul> <li>٣ - يستخدم الأكسجين في صناعة المشروبات الغازية.</li> </ul>	
<ul> <li>٤ - الحبل الشوكي هو العضو المسئول عن حفظ توازن الجسم أثناء الحركة.</li> </ul>	-
) علل لما يأتى:	9
١ - يجب رج الترمومتر جيدًا قبل الاستخدام.	
٢ - تترك مسافات محسوبة بين قضبان السكك الحديدية.	
اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:	1. (*)
١ – كتلة الجسم على سطح القمركتلته على سطح الأرض.	
(تساوى - ضعف - سدس - ستة أمثال)	
٢ - الألومنيوم يوصل الحرارة أسرع من: (النحاس - الخشب - الحديد - البلاستيك)	
٣ - تتكون أكاسيد عند حدوث البرق. (الكربون - الكبريت - النيتروجين - الصوديوم)	
٤ - تتصل عظام الطرفين العلويين بعظام: (الكتف - الفخذ - الساق - الحوض)	
اذكر وظيفة كلّ من:	9
١ - الاختناق في الترمومتر الطبي ٢ - لهب الأكسى أسيتيلين	
اكتب المصطلح العلمى:	1 (1)
١ - وحدة قياس الوزن ويكافئ وزن جسم كلله ١٠٠ جرام.	
١ - سائل فلرى يستخدم في صناعه الترمومترات.	
٢ - تاني الحسيد الكربون في الحالة الصلبة.	
٤ - مقاصل نبيح الحركة في انجاه واحد قفط.	
اذكر فرقًا واحدًا بين كلِّ من:	
١ - الترمومتر الطبى والترمومتر المئوى، من حيث الاستخدام	

### محافظة دمياط - إدارة دمياط الجديدة التعليمية

Part of the transfer of the	🚯 اكتب المصطلح العلمى:	(
	١ - مقدار ما يحتويه الجسم من مادة. عنده لمنا أن غيدا الم	
	٢ - غاز يتكون من ٣ ذرات أكسجين. على المنها المنها المنها المناه المناه	
	٣ - أماكن تقابل العظام وتسمح بالحركة.	
	٤ - جهاز مسئول عن التكامل والتنسيق بين أجهزة الجسم.	
	😛 علل لما يأتى:	
سابة النخاع المستطيل تؤدى إلى الوفاة.	١ - تضاف الخميرة إلى العجين.	
٢ - إيادة نسبة ثالي أكبب ال		(
	١ - غاز يمكن تحضيره باستخدام كربونات كالسي	1
	۲ - المادة الرمادية فيعلى شكل جرف H	
Y and last and life	٣ – محور الخلية العصبية مغلف بطبقة٣	
7	٤ - جسم كتلته على الأرض ٣٠٠ كجم يكون وزنه على القمر	
13 - They I the Boy of the Co	🚇 اذکر وظیفة کل مما یأتی: 🚙	
	١ - ماء الجير الرائق ٢ - بكتيريا العقد الجذرية	
	thá nia na	(
د منظم منظم المراقبة عن منظم المراقبة المراقبة المراقبة المراقبة المراقبة المراقبة المراقبة المراقبة المراقبة المراقبة المراقبة ال	١ - الوزن مقدار ثابت لا يتغير بتغير المكان.	
	٢ - غاز ثاني أكسيد الكربون ضرورى لحدوث عملية الصدأ.	
	<ul> <li>٣ - النصفان الكرويان هي المسئولة عن حفظ توازن الجسم</li> </ul>	
and the second s	٤ - مفاصل الجمجمة من المفاصل محدودة الحركة.	
A Amerikan Sinong Sa		
	ماذا يحدث في الحالات الأتية؟:     كانت جميع عظام جسم الإنسان بدون مفاصل	
المراكب	۲ - عند وضع شریط ماغنسیوم مشتعل فی مخبار به غاز ثا	
		(
	اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين: ﴿ ﴿ ﴿ اللَّهُ ا	
	(أكسجين وماء - هيدروجين وأكسجين -	
	٢ - يتكون القفص الصدرى في الإنسان من زوجًا	
그리고 있다.	<ul> <li>۳ - إذا كان وزن جسم في منطاد ساكن مرتفع عن الأرض</li> </ul>	
یساوی ۲۰ کیون کی ادرص (۲۷ – ۱۹ – ۱۸ – ۷۰)	يكوننيوتن.	
لحديد - النحاس - الألومنيوم - الزجاج)	and the reconstruction	
تحديد - التحاس - الا توسيوم - الرجاج)	ع - اسرع المعادل دوصيد للحرارة.	
١ - بحمع الأكسحين بإزاحة الماء لأسفل.		



## الله عجامظة كفر الشيخ - إدارة دسوق التعليمية

The state of the s	🚺 أكمل العبارات الأتية:	0
بينما يقاس الوزن بوحدة	١ - تقاس الكتلة بوحدة	
، يبدأ من درجة حرارة وينتهى عند درجة حرارة		
ميد الكربون بالغلاف الجوى ٪ ويرمز له بالرمز		
I will be a sing man both some the body in the body	ول للا ياته: علل لله	
بإمرار غاز ثانى أكسيد الكربون فيه.		
دمستها لشوكة نبات فجأة. ٣ - يوجد اختناق عند مستودع الترمومتر الطبي.	٠ ٢ - سرعة سحب اليد عند ما	
The distributed of the street	(أ) اكتب المصطلح العلمى:	(1)
س درجة حرارة المواد السائلة. (		
The state of the s	٢ - وحدة بناء الجهاز العص	
	٣ - موضع اتصال طرفى ع	
مرارة خلالها.	٤ - مواد تسمح بسريان إل	
المر المجدور المامي	🙀 أكمل الجدول التالى:	
الكتلة	وجه المقارفة.	
<i>ş</i>	التعريف	1
	اتجاه التأثير	
	•	-
و العبارات الأتية:		
Y V I LIGHT OF THE STATE OF THE	<b>(√) أو (X) أما فع علامة (√)</b>	<b>(</b>
وبان في الماء.	ا مع علامة (﴿) أو (X) أما ( الذي الذي الذي الذي الذي الذي الذي الذي	<b>(F)</b>
وبان فى الماء. ( ) الشوكى على شكل حرف F.	ا ضع علامة (﴿) أو (¾) أما الذ الذكسجين قليل الذ ٢ – غاز الأكسجين قليل الذ ٢ – المادة الرمادية بالحبل	<b>(P)</b>
وبان فى الماء. ( ) الشوكى على شكل حرف F. ( ) لكربون من احتراق المواد العضوية.	ا مع علامة (/) أو (X) أما ا ١ - غاز الأكسجين قليل الذ ٢ - المادة الرمادية بالحبل ٣ - ينتج غاز ثاني أكسيد ا	•
وبان فى الماء.  ( )  الشوكى على شكل حرف F.  لكربون من احتراق المواد العضوية. ( ) كى ١٢ زوجًا من الأعصاب.	( الله علامة ( الله الدرية الله الدرية المادة الرمادية بالحبل الدرية المادة الرمادية الحبل الدرية المادية الحبل الشورة عن الحبل الشورة المحبل الشورة الحبل المراكة المراكة المراكة الحبل المراكة	•
وبان فى الماء.  ( )  الشوكى على شكل حرف F.  لكربون من احتراق المواد العضوية. كى ١٢ زوجًا من الأعصاب.	ا ضع علامة (/) أو (X) أما ا صع علامة (/) أو (X) أما ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا	•
وبان في الماء.  ( )  الشوكي على شكل حرف F.  لكربون من احتراق المواد العضوية.  كي ١٢ زوجًا من الأعصاب.  ( )  ٢ - ثاني أكسيد المنجنيز في تحضير الأكسجين	ا ضع علامة (/) أو (X) أما ا ضع علامة (/) أو (X) أما ا أما أم	•
وبان في الماء.  ( )  الشوكي على شكل حرف F.  لكربون من احتراق المواد العضوية.  كي ١٢ زوجًا من الأعصاب.  ن:  ٢ - ثاني أكسيد المنجنيز في تحضير الأكسجين الموسين:	ا ضع علامة (/) أو (X) أما ا في الأكسجين قليل الذ الأكسجين قليل الذ المادية بالحبل ٣ - ينتج غاز ثاني أكسيد ا عرب عن الحبل الشوة واحدة لكل م الخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المحيدة مم	<b>(a)</b>
وبان في الماء.  ( )  الشوكي على شكل حرف F.  لكربون من احتراق المواد العضوية.  كي ١٢ زوجًا من الأعصاب.  ن:  ٢ - ثاني أكسيد المنجنيز في تحضير الأكسجين البين القوسين: جزء في:  ( ) البروتينات – الكربوهيدرات – الدهون)	ا ضع علامة (/) أو (X) أما ا في الأكسجين قليل الذ الأكسجين قليل الذ المادية بالحبل ٣ - ينتج غاز ثانى أكسيد ا عرب عن الحبل الشوك الذكر أهمية واحدة لكل م المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المحيحة مم المحيدة المحيدة مم المحيدة الم	•
وبان فى الماء.  ( )  الشوكى على شكل حرف F.  لكربون من احتراق المواد العضوية.  كى ١٢ زوجًا من الأعصاب.  ( )  ٢ - ثانى أكسيد المنجنيز فى تحضير الأكسجين المنهن القوسين:  جزء فى:  (البروتينات - الكربوهيدرات - الدهون)  (عديمة الحركة - واسعة الحركة - محدودة الحركة)	ا ضع علامة (/) أو (X) أما ا ضع علامة (/) أو (X) أما ا أحا ا أحاد الأكسجين قليل الذ المادية بالحبل ٣ - ينتج غاز ثانى أكسيد ا عضرج من الحبل الشور الخكر أهمية واحدة لكل م المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيدة مما المحيدة مما المحيدة مما الحمجمة:	•
وبان في الماء.  ( )  الشوكي على شكل حرف F.  لكربون من احتراق المواد العضوية.  كي ١٢ زوجًا من الأعصاب.  ( )  ٢ - ثاني أكسيد المنجنيز في تحضير الأكسجين بين القوسين:  جزء في:  (البروتينات - الكربوهيدرات - الدهون)  (عديمة الحركة - واسعة الحركة - محدودة الحركة)  لقمر ٢ نيوتن فإن وزنه على سطح الأرض يكون	ا ضع علامة (/) أو (X) أما ا مع علامة (/) أو (X) أما ا ا أ ا أ ا أ ا أ ا أ ا أ ا أ ا أ ا	•
وبان في الماء.  ( )  الشوكي على شكل حرف F.  لكربون من احتراق المواد العضوية.  كي ١٢ زوجًا من الأعصاب.  ( )  ٢ - ثاني أكسيد المنجنيز في تحضير الأكسجين بين القوسين:  جزء في:  (البروتينات - الكربوهيدرات - الدهون)  جزء في:  (عديمة الحركة - واسعة الحركة - محدودة الحركة)  لقمر ٦ نيوتن فإن وزنه على سطح الأرض يكون نيوتن. (٣٦ - ٦ - ١)  المعادن بخلطه مع الأسيتيلين، غاز: (الأكسجين - النيتروجين - الهيدروجين)	ا ضع علامة (/) أو (X) أما ا مع علامة (/) أو (X) أما ا ا ما ا الأكسجين قليل الذ المادية بالحبل ٣ - ينتج غاز ثانى أكسيد ا كر أهمية واحدة لكل م ا الكير أهمية واحدة لكل م ا المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيدة مم الحميمة: ٢ - مفاصل الجمجمة: ٣ - جسم وزنه على سطح الحالة المحيدة مع وزنه على سطح الحالة المحيدة على سطح الحالة المحيدة على سطح الحالة على سطح الحالة المحيدة على المحيدة على المحيدة ا	<b>(a)</b>
وبان في الماء.  ( )  الشوكي على شكل حرف F.  ( )  لكربون من احتراق المواد العضوية.  كي ١٢ زوجًا من الأعصاب.  ٢ - ثاني أكسيد المنجنيز في تحضير الأكسجين بين القوسين:  جزء في:  (البروتينات - الكربوهيدرات - الدهون) جزء في:  (عديمة الحركة - واسعة الحركة - محدودة الحركة) لقمر ٦ نيوتن فإن وزنه على سطح الأرض يكون نيوتن. (٣٦ - ٦ - ١) المعادن بخلطه مع الأسيتيلين، غاز: (الأكسجين - النيتروجين - الهيدروجين) المعادن بخلطه مع الأسيتيلين، غاز: (الأكسجين - النيتروجين - الهيدروجين)	ا ضع علامة (/) أو (X) أما ا ضع علامة (/) أو (X) أما ا ا ضع علامة الرمادية بالحبل ٣ - ينتج غاز ثانى أكسيد ا عضرج من الحبل الشوة الحكر أهمية واحدة لكل م ا المخيخ المخيضة: ٣ - حسم وزنه على سطح الحكمة على الميانات التمى تدل الميانات التمى تدل على الميانات الميانات الميانات الميانات التمى تدل على الميانات التمى تدل على الميانات التمى تدل على الميانات التمى تدل على الميانات الميا	•
وبان في الماء.  ( )  (السوكي على شكل حرف F.  ( )  ( )  لكربون من احتراق المواد العضوية. ( )  ( )  كي ١٢ زوجًا من الأعصاب. ( )  ١٠ ثاني أكسيد المنجنيز في تحضير الأكسجين بين القوسين: (البروتينات – الكربوهيدرات – الدهون) جزء في: (عديمة الحركة – واسعة الحركة – محدودة الحركة)  لقمر ٦ نيوتن فإن وزنه على سطح الأرض يكون	ا ضع علامة (/) أو (X) أما ا مع علامة (/) أو (X) أما ا ا ما ا الأكسجين قليل الذ المادية بالحبل ٣ - ينتج غاز ثانى أكسيد ا كر أهمية واحدة لكل م ا الكير أهمية واحدة لكل م ا المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيخ المخيدة مم الحميمة: ٢ - مفاصل الجمجمة: ٣ - جسم وزنه على سطح الحالة المحيدة مع وزنه على سطح الحالة المحيدة على سطح الحالة المحيدة على سطح الحالة على سطح الحالة المحيدة على المحيدة على المحيدة ا	<b>(a)</b>



# 🔳 محافظة الشرقية - إدارة بلبيس التعليمية

	*
	🚺 🌗 أكمل العبارات الأتية:
ع ذرتين أكسَّجِينْ أَنْهُمُ اللَّهُ عَلَى اللَّهُ عَلَى اللَّهُ عَلَى اللَّهُ عَلَى اللَّهُ عَلَى اللَّهُ عَل	١ - يتكون جزىء غازمن اتحاد درة كربون ه
1 - opting pretendent provid	٢ –هو وحدة قياس الوزن.
السائلُ مع تغيرُ دُرَجُة الْحَرَّارَة.	٣ - الفكرة الأساسية لعمل الترمومتر هي تُغير
	٤ - يعتبر مفصل الركبة من المفاصل الحركة
to the control of the first first first	ع – يعتبر مفصل الرحبة من المفاصل الحرجة والمفاصل الحرجة من المفاصل
ي <b>دية</b> المائنة على المعدد اليامة المائنة	١ - عدم ترك مسافات محسوبة بين قضبان السكك الحد
	۲ - وضع ترمومتر طبی فی ماء مغلی
i - ende genièr que en en	🕦 🚯 اكتب المصطلح العلمى:
دة أي جسم.	<ul> <li>اكتب المصطلح العلمى:         <ul> <li>١ – مؤشر يساعدنا على التعبير عن مدى سخونة أو برو</li> <li>٢ – عضو بالجهاز العصبى مسئول عن الأفعال المنعكس</li> </ul> </li> </ul>
.a.	٢ - عضو بالجهاز العصبي مسئول عن الأفعال المنعكس
	٣ - وحدة قياس الكتلة وتكافئ كتلة لتر من الماء المقط
لى ماء وأكسجين.	٤ - عامل مساعد على انحلال فوق أكسيد الهيدروجين إ
	📦 اذکر وظیفة کل من:
- الترمومتر المئوى منها	١ - لهب الأكسى أسيتيلين
- want having	🕦 📵 صؤب ما تحته خط:
	١ - يستخدم غاز الأكسجين في تكوين البروتينات.
The Market of the Secretary of the Late of the Secretary	٢ - أسرع المعادن توصيلًا للحرارة الحديد.
The Holy Hill are that which the	٣ - تقع مراكز التفكير والتذكر في المخيخ.
Tracks II. Tracks	<ul> <li>٤ - يستخدم الميزان المعتاد لتقدير الوزن.</li> </ul>
	😛 علل لما يأتى:
	١ - تصنع أواني الطهي من الألومنيوم.
ق.	٢ - يستخدم غاز ثانى أكسيد الكربون في إطفاء الحرائ
	🐌 اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
(الكتف - الحوض - الفخذ - الساق)	١ - تتصل عظام الطرفين العلويين بعظام
	٢ - درجة حرارة جسم الإنسان السليمسسس سيليز
The state of the s	٣ - غازشحيح الذوبان في الماء. (الزئبق
	٤ - جسم كتلته على سطح الأرض ٣٠ كجم فإن وزنه ع
(* · · - 1 · - · )	
()	🐠 الشكل الذي أمامك يمثل الترمومتر الطبي:
1 38 1 1 38 1 1 1 1 4 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	١ – اكتب ما يشير إليه الرقم (١)
The state of the s	٢ – اذكر استخدامًا واحدًا للفلاف الحوي.





## 🕜 محافظة الإسماعيلية - إدارة فايد التعليمية 🖟 ليله

and the second second	بين القوسين:	اختر الإجابة الصحيحة مما	(1)
یا. (۲۰٪ – ۲۸٪ – ۲۱٪ – ۳۰٪)			<b>Y</b>
	لى سطح الأرض يكون وزنه على س	and the same of th	
- ٦ نيوتن - ١٠ نيوتن - ٢٠٠ نيوتن)			
(حجم - كتلة - طول - سعة)		( Constant	
(* * - * 1 - 1 *)	150: 40	٤ - يبلغ عدد الأعصاب المذ	
or of misley they was fine		ب قارن بین الکتلة والوزن:	
	and the state of t		
الوزن	الكتلة	وجه المقارنة	
The said that is the said	al of Malane	أداة القياس	
A STANLAR DE LA COMPANIONE	101 NG. 103. 2.	وحدة القياس	
The state of the s	س العبارات الأتية:	🚺 أعد تصويب ما تحته خط هٔ	(1)
1. · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	عادن توصيلًا للحرارة.	١ - يعتبر الحديد أسرع الم	1
and the second	من ٣٣ فقرة بينها الغضاريف.	٢ - يتكون القفص الصدري	
and the second	عادها بالأكسجين.	٣ - تقل كتلة المواد بعد اتــ	
		٤ - الغضاريف هي مواضع	
to the second by the second		🤑 اذكر السبب العلمى لكل د	
· A PLANTAGE AND		١ - يصنع مقبض المكواة ا	
	بين الآزوت، ومعناه (عديم الحياة).		
		أكمل العبارات التالية بما إ	(P)
	كوكب الأرض =×		T
وينتهى عند درجة سيليزية.			
	، و		
	,		
	The state of the s	🤪 اذكر أهمية أو فائدة كلُّ د	
ة الأوزون		١ - الجمجمة	
233		اكتب المفهوم العلمى الد	(1)
()		١ - الغاز الذي يعكر ماء الـ	7
()		٢ - مقدار ما يحتويه الجس	
			- 1





المحافظات	التعليمية ب	الإدارات	متحانات
-----------	-------------	----------	---------

	٣ - خليط من مجموعة غازات تحيط بالكرة الأرضية.
خارجي. (	٤ - استجابة تلقائية وسريعة عند تعرض الجسم لمؤثر
to be the fifth become at a	😛 ماذا يحدث إذا؟:
<b>.</b>	١٠٠١ - كانت جميع عظام الإنسان ملتحمة مع بعضها البعد
	٢ - عند وضع الترمومتر الطبي في ماء مغلى
ورفؤاد التعليمية 👚 🐭 🗀	🕒 محافظة بورسعيد - إدارة بر
	- and
	🚺 🌗 أكمل العبارات الأتية:
The transfer of Richard Co.	١ - يقاس الوزن باستخدام
	<ul> <li>٢ - يطلق على ثانى أكسيد المنجنيز المستخدم فى تحد</li> <li>٣ - كتلة الجسم عند اتزان الكفتين</li></ul>
	٤ - من العوامل التي يتوقف عليها الوزن كتلة الجسم و
	٥ - يستخدم غاز في قطع ولحام المعادن، حيث يخ
	٦ - تعكريكشف لنا عن وجود غاز ثاني أكس
	إذا كانت كتلة جسم ما = ٦٠ كجم على سطح الأرض
	أولًا: وزنه على سطح الأرض
The first was transported in the first of th	ثانيًا: وزنه على سطح القمر
حوظة: يجب كتابة القوانين ووحدات القياس)	(ملا
1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	🚺 🕦 تخير الإجابة الصحيحة مما بين الأقواس:
شاب. در	١ - يبلغ عدد الأعصاب المخيةزوجًا من الأعد
التفكير - توازن الجسم - الأفعال المنعكسة)	٢ - المخيخ مسئول عن (عمليات
ا أكسيد ماغنسيوم وهو مادةاللون.	٣ - يتحد غاز الأكسجين مع الماغنسيوم المشتعل مكونًا
(سوداء- رمادية - بيضاء)	
دة نوع معين من البكتيريا تعيش في جذورها.	٤ – تنتج البقوليات البروتين منالهواء بمساء
(نيتروجين- أكسجين - ثانى أكسيد الكربون)	
	😛 علل ما يأتى:
	١ - وجود اختناق فوق مستودع الترمومتر الطبي.
the state of the s	٢ - يجمع غاز ثاني أكسيد الكربون بإزاحة الهواء لأعلى
	👚 🐞 صۇب ما تحتە خط:
حتى ١٠٠° سليزيوس.	۱ - تدريج الترمومتر الطبي يبدأ من صفر° سليزيوس
	٢ - من المواد رديئة التوصيل للحرارة الزئبق.
	٣ – يتكون غاز الأوزون من ذرتين من الأكسجين.



لنخاع المستطيل التحكم في الحركات الإِزَّادية اللَّجِسْم. (١٤١١) المُنْسَانِ المُنا المُناسِدِينَ المُناسِدِينَ	ا ٤ - أهم وظائف ا
الخميرة إلى العجين يحدث تخمر وينتج غاز الأكسجين الذي يُجعلُ الخبر مساميًا.	· 古古古古传传古古古 (1) 古古古古古古古古
$T \simeq I_{AB} I_{$	جدد لوع المفصر
٢- مفصل الفخذ المعاد المعاد ا	١ – مفصل الركبة
لعلمى الدال على كل عبارة من العبارات الأتية:	The second secon
نويه الجسم من مادة.	
نا على التعبير عن مدى سخونة أو برودة أي جسم. عبينه عن المنه (السسسس)	
ازات تحيط بالكرة الأرضية المنجذبة إليها بفعل الجاذبية الأرضية، ﴿ ﴿ السَّاسِيسِ ﴾	
از العصبي مسئول عن الأفعال المنعكسة. المنعكسة المنعكسة المنعكسة المنعكسة (	
ه الأرقام على الرسم: فيافالا في على الرسم:	
the real little lease is the record of the second	(١)
(r) el de la la la la come la la caracida de la car	(٢)
مامك يمثل	(٣)
مامك يمثل	
محافظة السويس - مديرية التربية والتعليم	(E)
	اً أكمل العبارات ال
باستخدامبينما يقاس الوزن باستخدام	١ - تقاس الكتلة
متر الطبى يبدأ من درجة حرارة وينتهى عند درجة حرارة	٢ - تدريج الترمو
سجين بوفرة منخلال عملية	٣ - ينتج غاز الأك
في جسمك هو ويوجد داخل علبة عظمية تسمى	٤ - مركز التحكم
	🔑 علل لما يأتى:
رمومتر الطبي.	وجود اختناق بالت
ييحة مما يلى:	👣 🌓 اختر الإجابة الصد
متخدم مع الاسيتيلين في لحام المعادن هو غاز	١ - الغاز الذي يس
(الأكسجين - النيتروجين - الهيدروجين)	
ل عن حفظ توازن الجسم هو	١ – الجزء المستو
(النصفان الكرويان - المخيخ - النخاع المستطيل) المسمول سمام الأخرم و تنوت فانوناه والسمام القو	۳ ـ اذا کان
الجسم على سطح الأرض هو ٦ نيوتن، فإن وزنه على سطح القمر	١ - إدا كال ورن
(۱ کجم - ۱ نیوتن - ٦٠ کجم) الجير هو (ثاني أكسيد الكربون - الأكسجين - النيتروجين)	٤ – غاز يوک ماء
الجير هو	، د حریت

	a of abstract and recent up to
Je . Silve ties & locately	انظر للشكل الذي أمامك ثم أجب: القيما الذي المناب
المراقع المنافية المنافية المنافعة المن	۱ – اسم الشكل
	The state of the s
() - xxxx 1 1 2 5	🚺 🚺 اكتب المصطلح العلمى:
( ) denember en en et et	١ – موضع اتصال طرفي عظمتين.
	٢ - جهاز يستخدم لقياس تأريجة حرارة الماء.
(	
	٤ - مقدار ما يحتويه الجسم من مادة، با المناس ويسم
I manufacture is insection in	📵 اذكر استخدامًا واحدًا لما يلى: Џ 👵
de garage lagate Message and	ثانى أكسيد المنجنيز في تحضير الأكسجين
The make back in a	🚺 🌓 صوَّب الخطأ فى العبارات التالية:
	١ - محور الخلية العصبية يغلف بطبقة جيلاتينية.
	٢- الكحول هو السائل المستخدم في صناعة الترمومترات
	٣- قوة جذب الأرض للجسم هي الكتلة.
(4) hall the fitting	٤- أفضل المعادن في توصيل الحرارة هو الحديد.
tal many to the second	ماذا يحدث عند؟:
71 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	أضافة الخميرة للعجين عند صناعة الخبز؟ المراه المالة
فيوم التعليمية	محافظة الفيوم - إدارة شرق ال
40746	
and the second of the second	🚺 🌖 أكمل العبارات الأتية:
	١ - عدد فقرات العمود الفقارىفقرة.
	٢ - في عمليات التنفس والاحتراق يستهلك غاز
ائل.	٣ – يستخدم جهاز في قياس درجة حرارة السو
	٤ – الفعل المنعكس يتم في
	🔑 علل لما يأتى:
	١ - تصنع أواني الطهي من الألومنيوم.
and the second section of the second	٢ - توجد غضاريف بين فقرات العمود الفقاري.
	اختر الإجابة الصحيحة:
( 1 . 11 . 1811 . 11)	The same of the sa
(الحديد - الألومنيوم - النحاس)	١ - أسرع المعادن في توصيل الحرارة
	٢ - يتكون القفص الصدرى في الإنسان منوجُ
THE STATE OF THE S	٣ - المادة الرمادية بالحبل الشوكى على شكل حرف
(ذو الكفتين - الزنبركي - الحساس)	٤ - أداة قياس الوزن هي الميزان
* _	



فط:	TOT	10		NAME OF
		w	Ų	_

- ١ محور الخلية العصبية مغلف بطبقة جيلاتينية.
  - ٢ مفصل الكوع من المفاصل الثابتة.

#### أ اكتب المصطلح العلمى:

- ١ وحدة قياس الكتلة وتكافئ تقريبًا كتلة لترًا من الماء المقطر.
  - ٢ غاز يستخدم في إطفاء الحرائق.
    - . ٣ قوة جذب الأرض للجسم.
  - ٤ غاز تستخدمه البقوليات في تكوين البروتينات اللازمة لها.
- ب إذا كانت كتلة جسم ٣٠ كيلوجرامًا على سطح القمر، فاحسب:
  - (١) كتلته على الأرض .....
  - (٢) وزنه على سطح الأرض .....

### 👣 من خلال الرسم الذى أمامك أجب:

- ١ يُستخدم هذا الجهاز في تحضير غاز .
  - ٢ اسم المحلول (أ) .....
- ٣ يجمع هذا الغاز بإزاحة ......لأسفل.
  - ٤ وظيفة ثانى أكسيد المنجنيز .....

#### ب ماذا يحدث فى الحالات التالية؟:

- ١ إصابة النخاع المستطيل في الإنسان
- ٢ ترك مسمار حديد مبلل في جو رطب

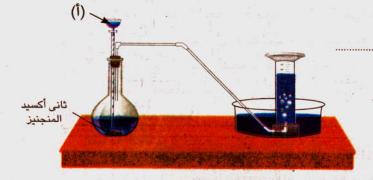
## רו محافظة بنى سويف - إدارة الفشن التعليمية

### أكمل العبارات الأتية بما يناسبها من كلمات:

- ١ يستخدم الميزان ..... في قياس الوزن.
  - ٢ يتم تطهير الترمومتر باستخدام ......
- ٣ يسمى غاز ..... بالآزوت ومعناه عديم الحياة.

### ب الرسم الذي أمامك يوضح الترمومتر الطبي، انظر الرسم ثم أجب:

- ٢- يشير إلى ..... ١- يشير إلى .....
  - اكتب المصطلح العلمى الدال عليه كل عبارة مما يأتى:
    - ١ غاز يستخدم في إطفاء الحرائق.
  - ٢ مؤشر يساعدنا على التعبير عن مدى سخونة أو برودة أى جسم.
    - ٣ وحدة بناء الجهاز العصبي.
      - ٤ وحدة قياس الوزن.



the second of the second

(.....)

(.....)

(.....

(.....)





and the second		蘃 اذكر استخدامًا واحدًا لكلِّ من:	17
تر المئوى المنا وإليه المناه	الترمومة - ٢) - الترمومة	١ - غاز الأكسجين	J1107
to should thee for less.	Carle Williams	🧃 صوَّب ما تحته خط:	(C)
		١ - المواد رديئة التوصيل للحرار	
		٢ - الوزن مقدار ثابت لا يتغير ب	
de la	ر تقل كتلتها. الله الما الما الما الما الما الما الما	٣ - عند اتحاد المواد بالأكسجين	
الحركة. المراجعة إنسانا	يل عن حفظ توازن الجسم أثناء	٤ - النخاع المستطيل هو المسئو	
The Ship Encessor Following	to tay legiste with	🤪 علل لما يأتى:	
The Marie Edition of the Section		١ - لا يجمع غاز ثاني أكسيد الك	
The state of the s	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	٢ - يوجد اختناق بالترمومتر الط	
and the plant of the second		🚺 ضع خطًا تحت الإجابة الصحيحة	, Q
(الحديد - النحاس - الألومنيوم)		١ - أسرع المعادن في توصيل اا	
(ثلاث - أربع - خمس)	ﻦ ذرات أكسجين.	٢ - يتكون جزىء غاز الأوزون م	
نيوتن. (۲ - ۲۰ - ۲۰)	ه على سطح الأرض	٣ - جسم كتلته ٢ كجم فإن وزنا	
(واشعة - محدودة - ثابتة)	علالحركة.	٤ – مفاصل الجمجمة من المفام	
	Maria Maria	ب ماذا يحدث عند؟:	
	ون في ماء الجير الرائق	مران غاز ثاني أكسيد الكريو	
	سكاب ما به من زئبق في الفم	٢ - انكسار الترمومتر الطبى وان	
ärade	ة المنيا - إدارة المنيا الت	(۱۷) محافظ	•
		🦺 أكمل العبارات الأتية:	1
	بينما وحدة قياس الوزن	١ - تقاس الكتلة باستخدام	
		٢ - تعتمد فكرة عمل الترمومتر ع	
سبة ثانى أكسيد الكربون	من حجم الهواء بينما ند	٣ - يبلغ نسبة غاز الأكسجين	
العمود الفقرىفقرة.	زوجًا بينما عدد فقرات	٤ - يبلغ عدد الأعصاب المخية	
صيل للحرارة:	للحرارة، والمواد الرديئة التور	🍑 قارن بين المواد الجيدة التوصير	
المواد ردينة التوصيل للحرارة	مواد الجيدة التوصيل للحرارة	وجه المقارنة الد	
A CONTRACTOR OF THE STATE OF TH		التعريف	
		أمثلة	
	i/uwoñi	اختر الإجابة الصحيحة مما بين ا	Ò
الفقرى - المخيخ - الحبل الشوكي)			Y
(سدس - ثلث - خمس)		٢ - يبلغ حجم الأكسجين	
	50 1.	J	

offer the distrib

(17-77-	٣ - يبلغ عدد ضُلوع القفص الصدرىزوجًا من الضلوع.	
(CO <sub>2</sub> - O <sub>2</sub> -		
	🔑 إذا كان كتلة جسم على شطح الأرض ٧٢ كجم، احسب:	
	١ – الوزن على سطح الأرض	
	٢ – الوزن على سطح القمر	
	<ul> <li>اكتب المفهوم العلمى الدال على العبارات الأتية:</li> </ul>	C
()	١ - جسم فضائى جاذبيته تساوى سدس جاذبية الأرض.	
()	٢ - جهاز يستخدم لقياس درجة الحرارة ويبدأ تدريجه من صفر إلى ١٠٠ سيليزية.	
()	٣ - لهب يستخدم في لحام وقطع المعادن وتبلغ درجة حرارته حوالي ٣٥٠٠ سيليزي	i
()	٤ - العضو المسئول عن العمليات اللاإرادية في الإنسان.	
	🔑 اكتب البيانات على الشكل المقابل:	
T	- Y	
2.A.	(r) F	-
	٤ – اكتب اسم الشكل	
	(√) أو علامة (×) أو علامة (X) أمام العبارات الأتية:	Ċ
( )	١ - المصدر الرئيسي للأكسجين على سطح الأرض هو النباتات الخضراء.	I
( )	٢ - يعتبر مفصل الكتف مفصلًا واسع الحركة.	
( )	$O_2$ عاز الأوزون يتكون من ثلاث ذرات ويرمز له بالرمز $O_2$ .	-
( )	٤ - يتم الكشف عن وجود غاز ثاني أكسيد الكربون عن طريق ثاني أكسيد المنجنيز.	-
,	😛 علل لما يأتى:	-
	١ - أهمية الغلاف الجوى للأرض.	-
	٧- يستخدم غاز ثاني أكسيد الكربون في إطفاء الحرائق.	i
	محافظة أسيوط - إدارة منفلوط التعليمية	

the second second second second	) 🌓 أكمل العبارات الأتية:
	١ - الكتلة مقدار ثابت لا يتغير بتغير
	٢ - يوجد اختناق في الترمومتر
- الجوى	٣ - نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون بالغلاف
لى سطح الأرض، فاحسب:	🎒 إذا كانت كتلة جسم تساوى ۳۰ كجم عا
٢- وزنه على سطح الأرض	١ - كتلته على سطح القمر



*	آ اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
(الحديد - النحاس - الألومنيوم - الخشب)	١ - أسرع المعادن توصيلًا للحرارة
(الحبل الشوكى - المخيخ - النصفان الكرويان - المخ)	٢ - يتحكمفي الأفعال المنعكسة.
	٣ - الغاز الذي يستخدم في قطع ولحام المع
نيتروجين- الأكسجين - ثانى أكسيد الكربون - الأوزون)	
	😛 اذكر أهمية كل مما يلى:
٧- القفص الصدري	١ - المخيخ
ما يلى:	🥰 اكتب المفهوم العلمى الدال على كل عبارة م
()	١ - قوة جذب الأرض للجسم.
()	٢ - وحدة بناء الجهاز العصبي.
()	۳ - موضع اتصال طرفى عظمتين.
()	٤ - سائل يستخدم في صناعة الترمومترات.
	🚺 🍵 ضع علامة (٧) أمام العبارة الصحيحة، وعلا
	١ - تقل كتلة المواد بعد اتحادها بالأكسجين
الحياة.	٢ - يسمى النيتروجين بالآزوت ومعناه عديم
()	٣ - مفصل الركبة واسع الحركة.
	🔑 افحص الرسم جيدًا، ثم أكمل البيانات:
(r)	١ - الشكل يمثل عظام
	٢ - وظيفته
	- T
(1)	Carren agree fore Million Million State (September 1998)
(∘)	- 0
نجع حمادى التعليمية	📵 محافظة قنا - إدارة
	اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
$(20 - 0 - 0_2 - 0_3)$	١ - يرمز لغاز الأكسجين بالرمز
	٢ - من المواد رديئة التوصيل للحرارة
(المعصم - الكتف - الكوع - كل ما سبق)	٣ - من المفاصل محدودة الحركة
(العظام - العضلات - الأوتار - جميع ما سبق)	٤ - يوجد المفصل عند تقابل
talian and talian	🌳 اذكر المفهوم العلمى لكل من:



٢- مواد تسمح بمرور الحرارة خلالها



١ - قوة جذب الأرض للجسم

Y The second second		ىمل:	زا (ا)
ر الطبي في قياس	، في قياسوالترمومت	- يستخدم الترمومتر المئوى	1 110-
To de you to some the time	٢ - يتكون غاز ثانى أكسيد الكربون من ذرة وذرتى		
* + Walter State Williams	هې: اند به زماندما واغد و د	اذا يحدث فى الحالات التاليا	پ ما
4 * 400 - 1		- تلامس جسم ساخن مع ج	
Tak Bag in Kong Jing		- تعرض مسمار مبلل بالما	
		ىع علامة (√) أو <mark>علامة (</mark> X)	
فاعل.	سرعة التفاعل ولا يشترك في الت		
()	.ق	- جميع المواد توصل الحرار	۲
	الجسم ووزن الجسم.	- لا يوجد اختلاف بين كتلة	٣
	٤ - الدرجة السيليزية هي وحدة قياس الكتلة.		
	Major de Caraller (1987) (1987)	ىل لما يأتى:	ب ۽
	ع الزئبق في الترمومتر الطبي.	- يوجد اختناق أعلى مستود	١
T - Leale 1		- يستخدم غاز ثاني أكسيد ا	
	لمفاصل واسعة الحركة:	ارن بين المفاصل الثابتة وا	ă (1) (
المفاصل واسعة الحركة	المفاصل الثابتة	وجه المقارنة	1
the second of th		التعريف	1

المفاصل واسعة الحركة	المفاصل الثابتة	وجه المقارنة
enter of the form		إلتعريف
	AL AL	المثال

📦 جسم كتلته ١٠ كجم، أوجد وزنه على الأرض مع كتابة القانون.

# محافظة الأقصر - إدارة الأقصر التعليمية

The same services and the same of the same	Address described
and the second second	
- Control	١ - يقاس الوزن باستخدام الميزان
- white it is in the world	٢ - يحاط الخلية العصبية بغلاف دهد
المشتعل مكونًا مادةاللون.	٣ - يتفاعل غاز الأكسجين مع شريط الماغنسيوم
	٤ - يتكون جزىءمن اتحاد ذرة أكسم
- House beginning to have They	🙀 علل لما يأتى:
a No. we Let's Ville 197	1.00 = =00 = =1==1

١ - يوجد اختناق في الترمومتر الطبي.

٢ - إصابة النخاع المستطيل تؤدى إلى الوفاة.

	🊺 🍈 ضع علامة (﴿) أمام العبارة الصحيحة، وعلامة (X
د عليه الجسم فقط. ( )	١ - يتوقف وزن الجسم على كتلته والكوكب الموجو
حتى ٤٢ درجة سيليزية. ( )	٢ - تدريج الترمومتر الطبي من ٣٥ درجة سيليزية
ء أثناء عملية البناء الضوئي.	٣ - ينتج غاز الأكسجين بوفرة من النباتات الخضرا
فاصل واسعة الحركة. ( )	٤ - مفصل الركبة ومفصل الكوع "المرفق" من المف
بيلها للحرارة:	😛 قسم المواد الأتية فى الجدول التالى حسب توم
بلاستيك - النحاس)	(الحديد - الخشب - ال
مواد ردينة التوصيل للحرارة	مواد جيدة التوصيل للحرارة
AND THE RESERVE AND THE PARTY OF THE PARTY O	
	Mer-grand and the second and the sec
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
کتلته تساوی	١ - جسم وزنه على سطح الأرض ٢٠ نيوتن تكون ك
(۱۰کجم - ۲ کجم - ۲۰۰ کجم - ۲ نیوتن)	A Charles Tolkie Laboratoria Charles
	٢ - تضاف الخميرة إلى المخبوزات ليحدث التخمر
نيتروجين - ثانى أكسيد الكربون - الهيدروجين)	الأكسجين - ال
	٣ - يكون النيتروجين أهم جزء في
	٤ - جميع ما يلى من مكونات جسم الخلية العصبية،
بلازم - التفرعات النهائية - التفرعات الشجيرية)	(النواة – السيتو
	😛 ماذا يحدث إذا؟:
نفاع في الغلاف الجوي	١ - استمرت نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون في الارة
	٢- كسر الترمومتر الطبي بأسنان المريض داخل فم
مما یأتی:	اكتب المصطلح العلمى الذى تدل عليه كل عبارة (
	١ - وحدة قياس الكتلة وتكافئ تقريبًا كتلة لتر من ال
()	٢ - المواد التي تسمح بسريان الحرارة خلالها.
قفص الصدري.	٣ - الهيكل الذي يضم الجمجمة والعمود الفقاري وال
	٤ - يستخدم في التبريد ويتكون عند تحويل غاز ثاني
(	والتبريد ثم تخفيف الضغط.
	🖳 اكتب البيانات التى تدل عليها الأرقام على الرسم:
صنبور	١ - المادة رقم (١) هي
	٢ - السائل رقم (٢) هو
غاز ثانی أکسید الکربون	
(1)	





# الإجابات النموذجية

### الإجابات النموذجية، وتشمل:



- الإجابات النموذجية عن أسئلة دروس الوحدات (الكتاب المدرسي سلاح التلميذ)
  - إجابة التدريبات العامة على الوحدات (الكتاب المدرسي سلاح التلميذ)
    - إجابة أختبارات سلاح التلميذ على الوحدات
  - إجابة تدريبات واختبارات سلاح التلميذ العامة على الفصل الدراسي الأول
- إجابة التدريبات والنماذج التي وردت بموقع وزارة التربية والتعليم لعام ٢٠١٨م
  - أ إجابة امتحانات الإدارات التعليمية بالمحافظات لعام ٢٠٢٢م



### الإجابات النموذجية عن أسئلة درس الوحدة الأولم

#### درس الوحدة

#### إجابة تدريبات الكتاب المدرسى

- 🕕 🚺 الجرام الكيلوجرام النيوتن
- ب الميزان ذي الكفتين الميزان الزنبركي
- كتلة الجسم كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم بُعد الجسم عن مركز الكوكب
  - الكتلة (ب الوزن ع الكيلوجرام ( النيوتن النيوتن
    - سطح الأرض = الكتلة بالكيلوجرام × ١٠ الكتلة بالكيلوجرام × ١٠
      - = ٦ × ٦ = ١٠ نيوتن
- وزن الجسم على سطح القمر  $=\frac{1}{2} \times$ وزنه على سطح الأرض  $=\frac{1}{2}\times 10 = 10$ 
  - والسائل = كتلة الكأس والسائل كتلة الكأس فارغة = ۱۸٦,۷۳ - ۱۱۹,۷۲ = ۲۸,۷۳ جرام
- کتلة السائل بالکیلوجرام =  $\frac{|12\pi|^4}{|12\pi|^4} = \frac{17.4}{|12\pi|^4} = \frac{17.9}{|12\pi|^4}$  کجم وزن السائل بالنيوتن = كتلة السائل بالكيلوجرام × ١٠ = ۱۰×۰,۰٦٦٩٧ نیوتن
  - 6 أجب بنفسك.
- ٢ الكيلوجرام ٣ النيوتن ٤ الكتلة ١ - الوزن

### إجابة تدريبات سللح التلميذ

- ٢ الميزان المعتاد الميزان الزنبركي ۱ 🕕 د ثابت - الوزن ٤ - (٥) كجم ٥ - الوزن - النيوتن ٣ - الكتلة - النيوتن
  - ٧ (٥) كجم ٨ وذن (1.) - 7
    - ٩ الجرام
    - ٣ (٢) كجم ۱ 🚺 ۱ - الميزان الزنبركي ۲ - تساوى (۱) کیلوجرام ۲ - (۱) (Y) - E
      - ٧ (٧١) نيوتن ٩ - الأرض (1··) - A
        - ۱۰ تتناقص - ۱۱ - سدس
- ٢ الوزن ۱ – الكتلة ٤ - الكيلوجرام ٥ - النيوتن ٣ - الجرام
  - ٦ الميزان الزنبركي ٧ الميزان المعتاد
  - 1-0 1-8 1-4 1-4 X-10
    - X-A X-V X - 7
- ١ الكتلة ٢ تقل ٣ (١٠) نيوتن ٤ تساوى
  - ٥ الوزن ٦ النيوتن ٧ الوزن ٨ زاد
    - ۱ تتناقص ۲ أكبر ۳ سدس ٤ - الميزان المعتاد ٥ - الجرام
- (1) (2) (3) (4) (5) (7) (7) (8) (8) (9) (1) (1) (1) (1) (1) (1)

- ١٨١ لأنه عند اتزان الكفتين تكون كتلة الجسم مساوية مجموع كتل الأثقال في الكفة الأخرى.
- ٢ لأن الكتلة لا تتغير بتغير حالة المادة (صلبة سائلة غازية).
- ٣ لأن كتلة وقوة جاذبية القمر أقل من كتلة وقوة جاذبية الأرض.
  - ٤ لتساوى قوة جذب الأرض على الكفتين.
- ٥ لأن قوة الجاذبية الأرضية تقل بالابتعاد عن مركز الأرض فيقل
  - 7 لأن الوزن = كتلة الجسم بالكيلوجرام × ١٠
- ٧ لأن وزن الجسم يتوقف على كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم.
  - - ٩ لأن كتلة القمر أقل من كتلة الأرض.
      - ١ ٩١ تظل الكتلة ثابتة، بينما يقل وزنه.
  - ٢ يزيد وزن الشخص. ٣ تظل الكتلة ثابتة ولا تتغير.
    - ٤ يتغير وزنه، حيث يقل للسدس على سطح القمر.
    - ١ قياس كتل المواد ٢ قياس وزن الأجسام
      - الأجب بنفسك.
      - 🚺 🚺 ۱ الكتلة على سطح القمر = ٣٠ كجم
  - ۲ الوزن على سطح الأرض = الكتلة (بالكيلوجرام) × ۱۰ = ۲۰ × ۲۰ = ۳۰۰ نیوتن
    - ب ١ الكتلة على سطح الأرض = وزن الجسم على سطح الأرض
    - $=\frac{1}{12}=11$  كيلوجرامًا
      - $\gamma$  الوزن على سطح القمر =  $\frac{1 \log i \zeta}{1}$
      - = ٢٠ = ١٢٠ نيوتن
        - ع الكتلة (بالكيلوجرام) = الكتلة بالجرام
        - = ٢٠٠٠ = ٢ كيلوجرام
        - ١ الكتلة على سطح القمر = ٢ كيلوجرام
    - ۲ الوزن على سطح الأرض= الكتلة (كجم) × ۱۰
      - = ۲ × ۲۰ = ۲۰ نیوتن

      - = ٢,٣ = ٢٠٠ نيوتن
  - ١ الوزن على سطح الأرض = الوزن على سطح القمر × ٦
    - = ۱۰۰ × ۲ = ۲۰۰ نیوتن
    - ٢ الكتلة على سطح الأرض = وذن الجسم على سطح الأرض
      - = --- = ٦٠ كيلوجرامًا
        - ٣ الكتلة على سطح القمر = ٦٠ كيلوجرامًا

هـ ١ - كتلة قطعة الصخر = ٣٠٠ جرام

الكتلة بالكيلوجرام =  $\frac{\dots}{1}$  =  $\frac{\dots}{1}$  كجم

٢ - وزن قطعة الصخر = الكتلة (بالكيلوجرام) × ١٠

= ۳. × ۰,۳ = ۳ نیوتن

٣ - لا يحدث تغير لكتلة قطعة الصخر بتغير المكان، بينما يحدث تغير لوزن قطعة الصخر بتغير المكان.

👚 ۱ - اسم الجهاز: ميزان ذو كفة واحدة بمؤشر - يستخدم في تقدير كتل الأجسام.

٢ - اسم الجهاز: ميزان ذو كفة واحدة رقمي

- يستخدم في: تقدير كتل الأجسام.

٣ - اسم الجهاز: الميزان الزنبركي

- يستخدم في قياس وزن الجسم.

## إجابة التدريبات العامة على الوحدة الأولى

#### إجابة تدريبات الكتاب المدرسى

ب (۲) (٤) 1 1

🚺 🚺 الميزان ذي الكفتين - الميزان الزنبركي 😛 المكان

ح كتلة الجسم - كتلة الكوكب الذي يوجد عليه الجسم - بُعد الجسم عن مركز الكوكب

الجب بنفسك.

🚯 🚺 کتلته علی سطح القمس = ۳۰ کجم

ب وزنه على سطح الأرض = الكتلة بالكيلوجرام × ١٠

= ۳۰ × ۳۰ نیوتن

ع وزنه على سطح القمر = الونن على سطح الأرض = - د نیوتن

### إجابة تدريبات سللح التلميذ

#### مجموعة ١

١ - الجرام - النيوتن

٢ - بُعد الجسم عن مركز الكوكب - كتلة الجسم

٥ - قوة جاذبية - وزن ٣ - سدس ( أ ) . ٤ - كتلته

(1.) - 1 ٧ - (٥) کجم ٦ - وزن - كتلة ۹ - المعتاد - الزنبركي ۱۰ - (٦) كجم ۱۱ - الكتلة

١٤ - كتل ۱۳ - أكبر من ۱۲ - ۳۱ نیوتن

١٧ - الكيلوجرام ١٥ - مركز الأرض ١٦ - المادة

#### مجموعة ٢

٣ - (٥٠٠) جرام (1 - - ) - 7 ١ - الكتلة

٦ - (١) نيوتن (1.) - 0 ٤ - الزنبركي ٧ - النبوتن ٩ - الوزن ٨ - (٢) كجم

١٠ - (٤) نيوتن ١١ - كتلة (19) - 17

۱۳ - (۱۰۰) جرام ۱۶ - (۱۰۰۰) ۱۰ - (۳۱) نیوتن

١٨ - الأرض ١٩ - (١٠٠) نيوتن ١٧ - الكتلة ۱۷ - (۲۰) کجم

#### مجموعة ٣

X-V X-7 1-0 1-E 1-4 X-Y 1-1

X-X P-X -17 /-11 /-1. X-9 X-A

1-14 /-17 /-10

#### مجموعة ع

- ٣ الميزان الزنبركي ١ - الكتلة ٢ - الميزان المعتاد
  - ٦ الوزن ٥ - الكيلوجرام ٤ - الجرام
  - ٩ الكتلة ٨ - الأرض ٧ - النيوتن
    - ١١ الميزان الحساس ١٠ - القمر
    - ١٢ مركز الأرض (أو الكوكب) لأسفل

#### مجموعة ٥

- (٣) مع (د) (٤) مع (ج) (۱) مع (ب) (۲) مع (۱)
  - (1) as (x) (=) as (1)
- (٣) مع (أ) (٤) مع (ب)

Marie II

company of

#### مجموعة ٦

- ٤ الجرام (1...) - \* ٢ - ابتعدنا عن ۱ - تساوی
- ۸ الزنبركي (1··) - V ٦ - أصغر من ٥ - ثابت
- ١٢ ستة أمثال (٤) - ١١ ٠١ - كتلة ٩ - الوزن
- ١٦ الكتلة ١٥ - (١٠٠ جرام) 1 - ( 77. ) - 18 ١٣ - يقل
  - ١٩ الجرام (1.) - 11 ١٧ - الكتلة

#### مجموعة ٧

- ١ لأنه عند اتزان الكفتين تكون كتلة الجسم مساوية مجموع كتل الأثقال في الكفة الأخرى.
  - ۲ لأن الوزن = كتلة الجسم بالكيلوجرام × ۱۰
    - ٣ لأن كتلة القمر أقل من كتلة الأرض.
  - ٤ لتساوى قوة جذب الأرض على الكفتين. •
- ٥ لأن قوة جذب الأرض للجسم تساوى ٦ أمثال قوة جذب القمر للجسم؛ نظرًا لكبر كتلة الأرض عن كتلة القمر.
  - ٦ لأن الكتلة مقدار ثابت لا يتغير بتغير المكان.
- ٧ لأن قوة الجاذبية الأرضية تقل كلما ابتعدنا عن مركز الأرض، وبالتالي يقل الوزن.
  - ٨ بسبب جاذبية الأرض لها.
- ٩ لأنه كلما ازدادت كتله الكوكب زادت قوة جذبه للجسم الموجود عليه.
  - ١٠ بسبب قوة جذب الأرض للجسم.

#### مجموعة ٨

- ١ تظل الكتلة كما هي لا تتغير ٢ تظل الكتلة كما هي، بينما يقل الوزن.
  - ٣ لا تسقط الأجسام على الأرض، ولا تستقر وتطير في الفضاء.
    - ٤ زاد وزن الأجسام الموجودة عليه.

#### مجموعة ٩

١ - قياس كتل الأجسام الصغيرة ٢ - قياس وزن الأجسام

#### مجموعة ١٠

- 🕕 🚯 الوزن على سطح الأرض= الكتلة (كجم) × ١٠
- = ۱۸۰ × ۱۸ = ۱۸۰۰ نیوتن ب الوزن على سطح القمر = الوزن على سطح الأرض
- $=\frac{1}{1}$ 🚺 🚺 الوزن على سطح الأرض= الوزن على سطح القمر × ٦
- الكتلة على سطح الأرض = الوزن على سطح الأرض = ٣٦٠ حجم

= ۲۰۰ × ۲ = ۲۲۰۰ نیوتن

- ى الكتلة على سطح القمر = الكتلة على سطح الأرض = ٣٦٠ كجم
- 💾 الـــوزن على سطح الأرض = الكتلة على سطح الأرض (كجم) × ١٠ = ۱۲۰ × ۱۱ = ۱۲۰۰ نیوتن

الوزن على سطح القمر = الوزن على سطح الأرض = ١٢٠٠ = ٢٠٠ نيوتن

- (على سطح الأرض = الوزن على سطح القمر × ٦ = ۲۱۰ × ۲ = ۲۱۱۰ نیوتن کیست
- کتلة الجسم على سطح الأرض = الونن على سطح الأرض = ١٠٠ كجم

- ١ مقدار ما يحتويه الجسم من مادة.
  - ٢ قوة جذب الأرض للجسم.
- ٣ وحدة قياس الوزن، ويكافئ وزن جسم كتلته (١٠٠) جرام.
- ٤ وحدة قياس الكتلة، ويكافئ تقريبًا كتلة لتر من الماء المقطر.
- ٥ وحدة قياس الكتلة، ويكافئ تقريبًا كتلة مشبك الورق المعدني.

#### مجموعة ١٢ أجب بنفسك

#### مجموعة ١٣

- ع رقم (٣) (٢) مقى (١) (١) رقم (١)
  - النيوتن 🕜

#### مجموعة ١٤

وزن الجسم على سطح القمر	وزن الجسم على سطح الأرض	الجسم
۰,۳۳ نیوتن	۲ نیوتن	زجاجة
١,١٦ نيوتن	۷ نیوتن	كرة
۱,٦ نيوټن	۱۰ نیوتن	مُكعُب حديدى

- كتلة الشخص في الحالتين ثابتة؛ لأن الكتلة مقدار ثابت لا يتأثر بتغير المكان.
- وزن الشخص في الشكل (أ) أقل من وزنه في الشكل (ب)؛ لأن ارتفاع المنطاد في الشكل (أ) أعلى من ارتفاع المنطاد في الشكل (ب) وكلما زاد الارتفاع زاد البعد عن مركز الأرض؛ فتقل الجاذبية الأرضية ويقل الوزن.

### إجابة اختبارات سلاح التلميذ على الوحدة الأولى

### الاختبار الأول

- 🚺 🚺 ۱ الكتلة 💮 ۲ سدس
- ٣ (١٠٠٠) ٤ كتلة أكبر
- ۱ الكتلة على سطح الأرض = الونن على سطح الأرض = ۱۲ = ۱۲۰ عجم
  - ٢ الوزن على سطح القمر = الونن على سطح الأرض
  - $=\frac{17}{3}=17$
- ١ (١٠) كجم ٢ وزن الجسم ٣ (١٠٠) ٤ أقل من ب ١ - يقل وزن الجسم.
  - ٢ يسقط الجسم لأسفل نتيجة الجاذبية الأرضية.
  - 💾 🚺 ۱ الكتلة 🖰 الكيلوجرام 🐣 الوزن ٤ النيوتن
    - ب أجب بنفسك.
    - $(1 \cdot \cdot \cdot) Y$ (7)-1 1 (2)
    - ٣- (١٨٠٠) نيوتن ٤- الخضراوات والفاكهة 🗣 ١ - لأن الكتلة مقدار ثابت لا يتغير بتغير المكان.
  - ٢ لأن الوزن على سطح الأرض = الكتلة بالكيلوجرام × ١٠

#### الاختبار الثانى

- ٢ ستة أمثال 🚺 🚺 ۱ – الوزن
- ٤ الكيلوجرام (1) - "
- 🗣 ۱ وزن الجسم على سطح الأرض = الكتلة بالكيلوجرام × ١٠ = ۱ × ۱۰ = ۲۰ نیوتن
  - وزن الجسم على سطح القمر = ونن الجسم على سطح الأرض
    - = · · = · · · =
  - 🕜 🕼 ۱ تساوی ۲ الوزن ۳ (۳۲) ٤ الكتلة
- ١ تظل كتلته ثابتة، ويقل وزنه بالارتفاع عن سطح الأرض. ٢ - لا تسقط الأجسام نحو مركز الأرض، وتطير في الهواء.
  - 👚 🕦 ۱ الكتلة 💮 ۲ الكيلوجرام
  - ٣ النيوتن ٤ الميزان الحساس
  - 🗣 ١ لأن الكتلة مقدار ثابت لا يتغير بتغير المكان.
- ٢ بسبب قوة جذب الأرض للجسم. ٤ - أكبر من (۱۰۰۰) ۲ – الزنبرکی ۳ – (۱۰۰۰)
  - ۱ الميزان الزنبركي ۲ الوزن

### اللحابات النموذجية عن أسئلة دروس الوحدة الثانية

#### الدرس الأول

#### إجابة تدريبات الكتاب المدرسى

- 🚺 🚺 جيدة 🔑 النحاس 🤝 النحاس الألومنيوم
  - 🕟 صناعة أواني الطهي صناعة الغلايات
    - و الخشب البلاستيك
  - و صناعة مقابض أواني الطهى الملابس الصوفية الثقيلة
    - 🚺 🚺 🗓 🗓 🗷 بعض 🔑 🛪 رديئة
      - البلاستيك هـ ٪ الخشب
      - 🚻 🚺 المواد جيدة التوصيل للحرارة
      - 🕶 المواد رديئة التوصيل للحرارة
        - 🥡 أجب بنفسك.

#### إجابة تدريبات سلاح التلميذ

- 🕕 ۱ الطاقة ٢ - برودة - سخونة ٣ - الأعلى - الأقل ٤ - رديئة التوصيل للحرارة
  - ٥ الألومنيوم البلاستيك ٦ الزجاج الهواء
- ۸ النحاس ٧ - الأغذية - الزجاج - الورق - المنسوجات
  - ٩ مقابض أواني الطهى مقابض الغلايات
    - ٢ النحاس ■ (1) ١ - الزجاج والخشب
    - ٤ الزئبق ٣ - البلاستيك ٥ - درجة الحرارة
  - ٦ تتمدد وتزيد في الحجم ٨ - الساخن إلى البارد ٧ - حرارة الجسم
    - ٢ درجة الحرارة 😘 ۱ – الحرارة
      - ٣ مواد جيدة التوصيل للحرارة
      - ٤ مواد رديئة التوصيل للحرارة
      - ٦ الألومنيوم ٥ – النحاس x-4 X-1 (1) X - T
  - 1-1 1-7 X-0 1-V
- ٣ مختلفة 🚺 ۱ – الألومنيوم ٢ - الحديد ٤ – النحاس ٥ - تتمدد

X - E

- ٧ الخشب ٦ - الألومنيوم - الخشب
  - 🐠 النحاس الألومنيوم الحديد
- (1) as (+) (2) as (+) (7) as (+) (1) (+) (2) (+) (3) (+)(۱) مع (ج) (۲) مع (أ) (۲) مع (ب)
- 100/ لعدم التواء القضبان نتيجة تمددها بالحرارة صيفًا وعدم وقوع حوادث. ٢ - لأنها مواد جيدة التوصيل للحرارة.
  - ٣ لأنها مواد رديئة التوصيل للحرارة.
  - ٤ لانتقال الحرارة من اليد إلى قطعة الثلج.
  - ٥ للمحافظة على حرارة الجسم وعدم الشعور بالبرودة.
- ٦ لأن الهواء ردىء التوصيل للحرارة؛ فيعمل على عدم وصول الحرارة لداخل المنزل صيفًا وعدم تسربها من المنزل إلى خارجه شتاءً.
  - ٧ لأنه يسمح بسريان الحرارة خلاله.

### 📵 ١ - لا تنتقل الحرارة من أيهما إلى الآخر.

- ٢ يحدث التواء للقضبان وتقع الحوادث عند تمددها بالحرارة
  - ٣ نشعر بالسخونة لانتقال الحرارة من كوب الشاى إلى اليد.
    - 🜆 ١ صناعة أواني الطهي والغلايات والقدور.
- ٢ صناعة مقابض أوانى الطهى ومقابض الغلايات ومقبض المكواة الكهربية.
  - ٣ صناعة أواني الطهى والغلايات والقدور.
  - ٤ تحفظ حرارة الجسم وتقينا من برودة الجو.
    - ٥ يحفظ حرارة الشاي.
      - الباأجب بنفسك.
    - 🚺 🚺 الجسم الساخن (أ) الجسم البارد (ب)
    - · الجسمان متساويان في درجة الحرارة.

#### إجابة اختبار سللح التلميذ

- ۱ (1) ۱ اليد قطعة الثلج ۲ الألومنيوم البلاستيك
  - ٣ رديئة التوصيل للحرارة ٤ جيدة رديئة
- ١ تشعر بالسخونة لانتقال الحرارة من الجسم الساخن إلى اليد. ٢ - يحدث التواء للقضبان وتقع الحوادث عند تمددها بالحرارة صيفًا.
  - ۱ 🕦 🚺 ۱ الحرارة 💮 ۲ مواد جيدة التوصيل للحرارة
    - ٣ درجة الحرارة ٤ الهواء
- 📭 ١ صناعة أواني الطهى والغلايات والقدور ٢ - تَحافظ على درجة حرارة الجسم وعدم الشعور بالبرودة.
  - - ۱ 🕕 🕩 ۱ البلاستيك ۲ النحاس
    - ٣ الزئبق ٤ الترمومترات
      - ١ لأنه يسمح بسريان الحرارة خلاله.
- ٢ لأن الهواء ردىء التوصيل للحرارة، فيعمل على عدم وصول الحرارة لداخل المنزل صيفًا وعدم تسربها من المنزل إلى خارجه شتاءً.
  - X-T X-T X-111 (3)
    - ب أجب بنفسك.

### الحرس الثانس

#### إجابة تدريبات الكتاب المدرسى

- ال ا ۲۰° ۲۲° ب الطبي ع الطبي المئوى
- قياس درجة حرارة السوائل قياس درجة حرارة جسم الإنسان
  - أداة تستخدم في قياس درجة الحرارة.
  - و (صفر<sup>°</sup> سیلیزیة) (۱۰۰<sup>°</sup> سیلیزیة)
  - 🚺 🐧 X الطبي ح X المئوى ب X المئوى
    - م X الزئبق د X الطبي
    - 🚹 🚺 الترمومتر المئوى 🔑 الترمومتر الطبي

#### إجابة تدريبات سللح التلميذ

- ٢ الترمومتر الطبى الترمومتر المئوى 🐠 ۱ - حجم
  - ٣ (صفر) (١٠٠) ٤ الترمومترات
  - ٥ درجة حرارة (٤٢) ٦ درجة حرارة السوائل
    - ٧ (صفر)
    - ۱ ( الماء ٤ صفر ۲ - حجم السائل ۲ - ۲ - زئبق
      - (TOV: T9 -) 0
        - (TV) V (°ET) 7
- " ۱ الترمومتر ۲ الترمومتر الطبي ٣ - الترمومتر المئوى ٥ - الزئبق ٤ - الكحول الإيثيلي
- 3 الكحول الإيثيلي 0 الزئبق
   1 X Y X 7 X 3 X X - 0
  - ۱ الزئبق ۲ (٤٢°) ۳ حجم
  - ٤ الترمومتر الطبى ٥ غليان الماء
  - 1 🜒 لأنها وسيلة غير دقيقة في قياس درجة الحرارة.
- ٢ لمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع؛ حتى نتمكن من تسجيل القراءة بسهولة.
  - ٣ لأنه:
- \* سائل فضى اللون يمكن رؤيته بسهولة من خلال زجاج الترمومتر.
  - \* جيد التوصيل للحرارة.
    \* منتظم التمدد.
    - \* لا يلتصق بجدار الأنبوبة الشعرية الزجاجية.
- \* يبقى سائلًا بين درجتى حرارة (-٣٩°: ٣٥٧٠) سيليزية؛ مما يعطى مدى واسعًا لقياس درجة الحرارة.
  - ٤ ليعود الزئبق إلى المستودع.
- ٥ لأنه يظل سائلًا بين درجتي حرارة (-٣٩ ° : ٣٥٧ °) سيليزية.
- ٦ لأن درجة حرارة الماء المغلى تكون أعلى من ٤٢° سيليزية؛ مما يؤدى إلى تمدد الزئبق وضغطه بشدة على الأنبوبة الشعرية وينكسر الترمومتر.
- ٧ حتى لا ينكسر الترمومتر؛ وتبتلع الزئبق السام الموجود بداخله
- ٨- لأن مدى حرارة جسم الإنسان الذى يستطيع العيش بها يتراوح بين (٣٥° : ٤٢°) سيليزية.
- ٩ لأن الماء يغلى عند درجة حرارة (١٠٠°) سيليزية، وتدريج الترمومتر الطبى يبدأ من (٣٥°: ٤٢°) سيليزية.
- 🖤 يتمدد الزئبق، ويضغط بشدة على الأنبوبة الشعرية، فينكسر الترمومتر. ٢ - يعود الزئبق بسرعة إلى المستودع، ولا نتمكن من تسجيل القراءة بسهولة.
  - ٣ يحدث تسمم قد يؤدى إلى الوفاة.
  - ٤ يرتفع الزئبق في الأنبوبة الشعرية إلى ١٠٠ ° سيليزية.
    - ۱ 🐠 صناعة الترمومترات
    - ٢ قياس درجة حرارة جسم الإنسان
- ٣ قياس درجة حرارة السوائل ٤ تطهير الترمومتر الطبي
- ٥ يمنع عودة الزئبق إلى المستودع للتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.
  - 🞒 أجب بنفسك.

- ب جسم الإنسان 🕕 ۱ – (أ) الترمومتر الطبي
- ح منع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع؛ حتى نتمكن من تسجيل القراءة بسهولة.

Profesion But we had

- (27) (70) د الكحول الإيثيلي
- ٢ أنبوبة شعرية ٢ - (أ) ١ - مستودع الزئبق
- ب الترمومتر المئوى ع قياس درجة حرارة السوائل
  - د (صفر) (۱۰۰)

#### إجابة اختبار سللح التلميذ

- 🕕 🚺 ۱ الكحول الإيثيلي جسم الإنسان
- ٢ الترمومتر الطبى الترمومتر المئوى مد
- ٣ حجم درجة الحرارة ٤ (٣٥°) (٢٤°)
- · ١ يتمدد تمددًا منتظمًا بداخل الترمومتر عند ارتفاع درجة الحرارة. ٢ - قياس درجة حرارة السوائل.
  - 🚺 🚺 ۱ اختناق ۲ الترمومتر المئوى
    - ٣ الترمومتر الطبى ٤ الزئبق
- 🔫 ١ ينكسر الترمومتر وينسكب الزئبق في الفم مسببًا التسمم. ٢ - يتمدد الزئبق ويضغط بشدة على الأنبوبة الشعرية وينكسر الترمومتر.
- 🚻 🚺 ١ اختناق ٢ (٣٧) ٣ عموديًا ٤ ضيقة وشفافة
  - ب ١ حتى يعود الزئبق إلى المستودع
  - ٢ لأنها وسيلة غير دقيقة في قياس درجة الحرارة
    - X-E 1-4 1-4
      - ب ١ الترمومتر الطبي
- ٢ (١) مستودع زئبق (٢) اختناق (٣) أنبوبة شعرية

### إجابة التدريبات العامة على الوحدة الثانية 🍆

#### إجابة تدريبات الكتاب المدرسى

- 🚺 أ الترمومتر 🔑 الترمومتر المئوى الترمومتر الطبي
  - ح النحاس الألومنيوم الحديد
  - الخشب البلاستيك الزجاج
  - 🚺 🚺 الترمومتر 🕒 المواد جيدة التوصيل للحرارة
    - ح المواد رديئة التوصيل للحرارة
- استخدامات المواد جيدة التوصيل للحرارة، مثل: الألومنيوم، النحاس، الصلب المقاوم للصدأ في صناعة أواني الطهي والقدور وغلايات المنازل والمصانع.
- أما استخدامات المواد رديئة التوصيل للحرارة مثل: الخشب والبلاستيك في صناعة مقابض أواني الطهى والقدور والغلايات
  - وأدوات تحضير الطعام وغرفه. - البلاستيك يستخدم في صناعة مقبض المكواة الكهربية.
- الأغطية الثقيلة (البطاطين) والملابس الصوفية الثقيلة للمحافظة على درجة حرارة الجسم في الشتاء وعدم الشعور بالبرودة.

📵 أجب بنفسك.

ب X الطبي 🚺 🕻 🖈 المئوى 😮 🛪 الألومنيوم

ع X الخشب 1 الزئبق سائل فضى يرى بوضوح خلال الزجاج ويتمدد بانتظام ولا يلتصق بجدار الأنبوبة الشعرية.

😭 لأن الخشب والبلاستيك من المواد رديئة التوصيل للحرارة.

الله الألومنيوم أو الصلب المقاوم للصدأ مواد جيدة التوصيل

ه لمنع عودة الزئبق بسرعة إلى المستودع حتى نتمكن من تسجيل درجة الحرارة بسهولة ودقة.

#### إجابة تدريبات سللح التلميذ

#### مجموعة ١

٢ - الطاقة ١ - الألومنيوم - النحاس ٤ - درجة الحرارة ٣ - لا تسمح - الخشب ٦ - لوحى زجاج - هواء ه – النحاس ٧ - حجم - درجة الحرارة ٨ - الطبي (°ET) - (°T0) - 1.

٩ - تجمد الماء - غليان الماء ١٢ - أواني الطهي ١١ - شعرية .

١٢ - الخشب - البلاستيك

١٤ - حيدة التوصيل للحرارة - رديئة التوصيل للحرارة

١٦ - الزئبق ١٥ - مقابض أواني الطهي

(°TT) - 1A ١٧ - الزئبق - الكحول الإيثيلي

۲۰ - الطبي ١٩ - درجة الحرارة

#### مجموعة ٢

٣ - حجم السائل ٢ - الخشب ١ – النحاس

٥ - البلاستيك ٤ - الخشب

٧ - الزئبق ٦ - يعطى مدى محدودًا لقياس درجة الحرارة

۱۰ - زئبق ۹ – صفر ٨ - الزئبق

> (TOV: T9 -) - 11 ١٢ - الكحول الإيثيلي

١٤ - من يدك إلى قطعة الثلج (°TV) - 17

#### مجموعة ٣

X-0 X-E /-T 1-4 1-1 1-17 1-11 1-1. X-9 X-1 /-V

> 1-18 1-14 1-10

#### مجموعة ع

٤ - بالزئبق ٣ - الحديد ٢ - الألومنيوم ١- النحاس (TV) - A ٧ - أقل من ٦ - السوائل ه – عشرة

١٢ - تسمح (° £ Y) - 11 ١٠ - الألومنيوم ٩ - (صفر) ١٦ - مختلفة ١٥ - الطبي

١٤ - حجم ١٣ - الزئيق

#### مجموعة ٥

٢ - درجة الحرارة ١ - الحرارة ٤ - المواد جيدة التوصيل للحرارة ٣ - الزئبق

> ٦ - الترمومتر ٥ - المواد رديئة التوصيل للحرارة

٨ - الترمومتر الطبي ٧ - الترمومتر المئوى

١٠ - الدرجة السيليزية ٩ - الترمومتر الرقمى

١٢ - الكحول الإيثيلي ١١ - النحاس

١٣ - المواد جيدة التوصيل للحرارة

١٤ - المواد رديئة التوصيل للحرارة

#### مجموعة ٦

(Y) as (c) ١ - (١) مع (ج)

(£) مع (a\_) (۱) مع (۱)

(٢) مع (ب) ٢ - (١) مع (هـ)

(٤) مع (c) (٣) مع (ج) (Y) مع (c) ٣ - (١) مع (ج)

(£) مع (Ī) (٣) مع (ب)

#### مجموعة ٧

٤ – النحاس (°TV) - T ٢ - السوائل ١- الكحول الإيثيلي ٧- الزئبق ٦ - الخشب ہ – صفر°

#### مجموعة ٨

١ - نشعر بالبرودة لانتقال الحرارة من اليد إلى قطعة الثلج،

٢ - تنتقل الحرارة من الجسم الأعلى في درجة الحرارة إلى الجسم الأقل في درجة الحرارة.

٣ - لا تنتقل الحرارة بينهما.

٤ - يحدث التواء للقضبان نتيجة تمددها بالحرارة صيفًا ووقوع حوادث.

٥ - يعود الزئبق إلى المستودع سريعًا ولن نتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.

٦ - يتمدد الزئبق بانتظام.

٧ - لا يمكن رؤيته ولا يمكن قراءة درجة الحرارة.

٨ - ينكسر الترمومتر.

٩ - ينكسر الترمومتر وينسكب الزئبق في الفم مسببًا التسمم.

١٠ - لا نستطيع الإمساك بالأشياء، لعدم قدرتنا على صنع مقابض تحمينا عند لمس الأواني الساخنة.

١١ - ينخفض الزئبق في الترمومتر حتى درجة صفر سيليزية.

١٢ - تنتقل الحرارة إلى اليد ونشعر بالسخونة.

#### مجموعة ٩

١ - لأنه لا يسمح بمرور الحرارة خلاله.

٢ - لأنه يسمح بمرور الحرارة خلاله.

٣ - لأنها جيدة التوصيل للحرارة.

غ - لأنها مواد رديئة التوصيل للحرارة.

 منع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.

Percian the

130 p. 1

#### ٦ - لأنه:

- \* سائل فضى اللون يمكن رؤيته بسهولة من زجاج الترمومتر.
  - \* جيد التوصيل للحرارة.
    - \* منتظم التمدد.
  - \* لا يلتصق بجدار الأنبوبة الشعرية الزجاجية.
- \* يبقى سائلًا بين درجتى حرارة (- ٣٩ ° : ٣٥٧ °) سيليزية، مما يعطى مدى واسعًا لقياس درجة الحرارة.
  - ٧ حتى يعود الزئبق إلى المستودع.
    - ٨ للقضاء على الميكروبات.
  - ٩ حتى لا ينكسر الترمومتر فينسكب الزئبق السام في الفم.
- ١٠ لعدم وجود اختناق به؛ فيعود الزئبق بسرعة فلا تقاس درجة الحرارة بدقة.
  - ۱۱ لأنه يظل سائلًا بين درجتي حرارة (-٣٩٠: ٣٥٧٠) سيليزية.
- ۱۲ لأن الماء يغلى عند درجة حرارة (١٠٠°) سيليزية، وتدريج الترمومتر الطبى يبدأ من (٣٥°: ٤٢°) سيليزية.
  - ١٣ لأنها وسيلة غير دقيقة لقياس درجة الحرارة.
- ١٤ حتى لا يحدث التواء للقضبان نتيجة لتمددها بالحرارة صيفًا وعدم وقوع حوادث.
- ١٥ لأن الهواء ردىء التوصيل للحرارة فيعمل على عدم وصول الحرارة لداخل المنزل صيفًا، وعدم تسربها من المنزل إلى خارجه شتاءً.
  - ١٦ للمحافظة على حرارة الجسم وعدم الشعور بالبرودة.
    - ١٧ حتى لا يتمدد الزئبق وينكسر الترمومتر.

#### مجموعة ١٠

- ١ صناعة أواني الطهي
- ٢ صناعة مقابض أواني الطهي (مقبض المكواة الكهربية)
  - ٣ صناعة الترمومترات
  - ٤ صناعة أواني الطهى الغلايات القدور
  - ٥ يفضل استخدامه لقياس درجة حرارة الأطفال.
    - ٦ قياس درجة حرارة السوائل

#### مجموعة ١١

أجب بنفسك.

#### مجموعة ١٢

- (0) 1
- ۲ صفر

### 🚺 إجابة اختبارات سلاح التلميذ على الوحدة الثانية

### الاختبار الأول

- 🕕 🚺 ۱ الأعلى الأقل ٢ - المئوى - الطبي ٣ - الألومنيوم - الحديد ٤ - البلاستيك - الخشب
  - 🕶 ١- صناعة أدوات الطهى والغلايات والقدور
    - ٢ صناعة الترمومترات
- ٢ درجة الحرارة 🚺 🚺 ١- المواد رديئة التوصيل للحرارة
  - ٤ الحرارة ٣ - الزئبق
    - ب ١ الترمومتر المئوى

was in the

- (٢) أنبوبة شعرية ٢ - (١) مستودع الزئبق
- ٢ اليد إلى الثلج 🖺 🐌 ۱– حجم عرب الله 📉 🖒 المعمو (°TV)- T ٤ - الهواء المراسسة
  - 📭 ١- حتى يعود الزئبق إلى المستودع.
- ٢ ليمنع عودة الزئبق إلى المستودع بسرعة؛ فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.
  - ٢ غليان 😉 🐧 ۱ – الطبي
    - ٣ الكحول الإيثيلي ٤ - عشرة
- ١ يحدث التواء للقضبان نتيجة تمددها بالحرارة صيفًا، ووقوع حوادث.
  - ٢ يرتفع الزئبق في الأنبوبة الشعرية إلى ١٠٠ ° سيليزية.

#### الاختبار الثانى

- ٢ صفر (١٠٠) 💵 🕕 ۱ - البلاستيك - الخشب
- ٤ اختناق التدريج ٣ - (٣٧) - الترمومتر الطبي
  - ١ لا تنتقل بينهما الحرارة.
- ٢ يتمدد الزئبق ويضغط بشدة على الأنبوبة الشعرية وينكسر الترمومتر.
  - 🚺 🚺 ١ مواد جيدة التوصيل للحرارة ٢ النحاس
  - ٤ البلاستيك ٣ - الحرارة
- ١ يمنع عودة الزئبق إلى المستودع بسرعة؛ فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.
  - ٢ يستخدم في قياس درجة حرارة الأطفال.
  - ٢ درجة الحرارة 👑 🚺 ۱ – صفر
    - ٤ حجم السائل ٣ - الألومنيوم
- (ب) جيد التوصيل للحرارة 🔫 ۱ - (أ) لأنه يتمدد بانتظام
- ٢ لأن الخشب والبلاستيك من المواد رديئة التوصيل للحرارة
  - 😉 🚺 ۱ الألومنيوم ٢ - الشعرية
  - ٤ المئوي ٣ - الهواء
- ب ۱ الطبي (٢) أنبوبة زجاجية سميكة ٢ - (١) اختناق

### إجابة الاختبارات التراكمية

٢ – الخشب – البلاستيك

٤ - الوزن

(40) - 8

٢ - البلاستيك

#### الاختبار الأول

- 🚺 🚺 ۱ الكيلوجرام النيوتن ٣ - حيد
  - ب أجب بنفسك.
    - $(\frac{1}{2}) 1 \oplus 0$
  - ٣ الكتلة

  - ب أجب بنفسك.
- 👣 🚺 ۱ مركز الأرض (أو الكوكب) ۲ الزئبق ٤ - درجة الحرارة ٣ - الجرام
  - ب وزن الجسم على سطح الأرض = eزن الجسم على سطح القمر ×  $\Gamma$
  - = ۳۰ × ۳۰ نیوتن V-€ X-7 X-7 V-1 11 €
    - ب أجب بنفسك.

#### الاختبار الثانى

- 🕕 🐧 ۱ الكتلة الماء المقطر ۲ الطبي ٤ - (صفر) - (١٠٠) ٣ - الوزن
  - ب أجب بنفسك.
    - (7) 1 1 1
  - ٢ النحاس ٤ - البلاستيك ٣ - يقل
    - ب أجب بنفسك.
- ٢ مواد جيدة التوصيل للحرارة 🚻 🚺 ۱ – النيوتن ٣ - الكتلة ٤ - الحرارة
  - ب وزن الجسم على سطح الأرض = كتلة الجسم على سطح الأرض × ١٠ = ۳ × ۲۰ = ۳۰ نیوتن
  - X E V-7 X-7 X-1 1 €
    - ب أجب بنفسك.

## اللجابات النموذجية عن اسئلة دروس الوحدة الثالثة

## الدرس الأول

#### إجابة تدريبات الكتاب المدرسى

- XE X V (1 1 1-1 9
- 🕜 سوف تزداد درجة اشتعال المواد، وتتزايد الحرائق، ويحدث خلل في التوازن البيئي.
- 👣 🚺 لأن النباتات الخضراء تعوض النقص منه عن طريق عملية البناء الضوئي.
  - 🗜 لأن الأكسجين قليل (شحيح) الذوبان في الماء.
  - ت ١ يحمى الأرض من الأشعة فوق البنفسجية الضارة.
    - ٢ يعمل على اعتدال درجة حرارة الأرض.
      - 👩 ، 🌘 أجب بنفسك.

#### إجابة تدريبات سلاح التلميذ

- ۱ وقق أكسيد الهيدروجين ثانى أكسيد المنجنيز
  - (VA) (Y1) TO3 - O2 - Y
  - ٤ الأكسحين ٥ - البناء الضوئي
- ٧ الأكسجين ٨ عامل مساعد ٦ - الماء
  - ٩ احتراق تأكسد ١٠٠ الأكسى أسيتيلين
  - ١١ الغوص تحت الماء التنفس الصناعي
- ٣ الأكسجين ۲ - شحیح ۱ 🚺 ۱ – الأكسجين ٦ - أكبر من ٥ - تزداد ٤ - أكسجين وماء 03 - 9 ٧ - ثاني أكسيد المنجنيز ٨ - ٢١ ٪

- ٢ الأكسجين ۱ 👑 - فوق أكسيد الهيدروجين ٤ - الأجسام العالقة ٣ - الأوزون
  - ٦ الأكسجين ٥ - الأكسى أسيتيلين
- ٨ الغلاف الجوى ٧ - العامل المساعد
  - ١٠ الاحتراق ٩ - التأكسد
- X-0 /-E X-Y X-1(8) 1-4
- 1-1. 1-9 X-A X-V /-7
- ١ 💽 ١ يعمل ثاني أكسيد المنجنيز على زيادة سرعة انحلال فوق أكسيد الهيدروجين إلى ماء وأكسجين دون أن تتغير خواصه.
  - ٢ تتكون طبقة بنية من الصدأ (أكسيد الحديد) على المسمار.
- ٣ يهبط الأكسجين إلى أسفل؛ لأنه أثقل من الهواء ويحل محله.
  - ٤ يزداد اشتعاله.
- ٥ سوف تنفذ الأشعة الضارة إلى كوكب الأرض وتسبب أضرارًا للكائنات الحية.
  - ٦ تتكون مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم.
- ١ النباتات الخضراء تعوض النقص في نسبة الأكسجين من خلال عملية البناء الضوئي.
  - ٢ لأنها تحمى الأرض من الأشعة فوق البنفسجية الضارة.
    - ٣ لأنها تساعد على تكاثف بخار الماء وهبوط الأمطار.
      - ٤ لأنه شحيح الذوبان في الماء.
- ٥ لأنه كلما ارتفعنا لأعلى تقل نسبة (تركيز) الأكسجين ولا يكون كافيًا للتنفس.
  - ٦ لحمايتها من الصدأ والتآكل.
- ٧ يحمى الأرض من أضرار الأشعة فوق البنفسجية ويعمل على اعتدال درجة حرارة الأرض.

### الدرس الثانى

#### إجابة تدريبات الكتاب المدرسى

- أضرارًا بالغة بمناخ الأرض وارتفاع درجة حرارتها وحدوث ظاهرة الاحتباس الحرارى واختناق الكائنات الحية بها.
- 😱 لا تتمكن النباتات من القيام بعملية البناء الضوئي، وتقل نسبة الأكسجين في الهواء الجوى، وتقل المواد الغذائية أيضًا.
- 🚺 🚺 ثاني أكسيد الكربون الأكسجين الأكسجين ثاني أكسيد الكربون
  - ب (CO2 -( × ., · ۳) ق الضغط التبريد ثلج جاف
    - الأنه لا يشتعل، ولا يساعد على الاشتعال.
- ب لتكون غاز ثاني أكسيد الكربون أثناء التخمر الذي يتمدد بفعل الحرارة، ويجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
  - ع لتكون مادة كربونات الكالسيوم التي لا تذوب في الماء.
- نتيجة احتراق الكميات الهائلة من الوقود في المصانع ومحطات الوقود ووسائل النقل ونتيجة تناقص المساحات الخضراء وإزالة الغابات.

#### إجابة تدريبات سلاح التلميذ

- ۱ أكسجين
- ٢ حمض هيدروكلوريك مخفف كربونات كالسيوم
- CO2 (%., . T) E ٣ - العضوية - الفحم
  - ٦ التبريد ٥ - كربونات الكالسيوم
  - ٨ الهواء لأعلى ٧ - أكسيد الماغنسيوم
    - 9 CO2 الاحتباس الحراري
- ۲ کربون ۳ هیدروکسید الکالسیوم 🚺 ۱ – كربونات الكالسيوم
  - ٥ ثاني أكسيد الكربون CO2 - 8
  - ٧ كربونات الكالسيوم ٦ - أثقل من الهواء ۱ - غاز ثاني أكسيد الكربون ۲ - الاحتباس الحراري
  - ٣ كربونات الكالسيوم ٤ الثلج الجاف
- ٦ غاز ثانی أکسید الکربون ٥ - الكربون (الفحم)
  - 8-V V-7 X-0 X-E X-T V-Y X-1
  - ١ لتكون مادة كربونات الكالسيوم التي لا تذوب في الماء.
    - ٢ لأنه لا يشتعل، ولا يساعد على الاشتعال.
- ٣ بسبب تناقص المساحات الخضراء وزيادة عوادم السيارات وأدخنة المصانع.
  - ٤ لأنه أثقل من الهواء.
- ٥ لتكون غاز ثانى أكسيد الكربون أثناء التخمر الذى يتمدد بفعل الحرارة ويجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
- ٦ لأنه يسبب ظاهرة الاحتباس الحرارى، وترتفع درجة حرارة الأرض.
  - ٧ بسبب تكون عنصر الكربون على جدران المخبار.
- ٨ للتخلص من غاز ثاني أكسيد الكربون، حيث تمتصه النباتات أثناء عملية البناء الضوئي وتنتج غاز الأكسجين.
  - ٩ لأنها تسبب هشاشة العظام.
  - ١٠ لأن غاز CO2 يذوب في الماء.
- ١١ لأن الإنسان لا يستطيع تذوقه أو رؤيته أو شمه؛ فيصاب الإنسان بالاختناق.

#### ٨ - لأنه يعمل كعامل مساعد يزيد من سرعة انحلال فوق أكسيد الهيدروجين إلى ماء وأكسجين دون تغير خواصه.

- ٩ بسبب اتحاد الأكسجين بالحديد مكونًا أكسيد الحديد.
- ١ ٧ حماية الأرض من خطر الأشعة فوق البنفسجية الضارة.
  - ٢ تساعد على تكاثف بخار الماء وهبوط الأمطار.
- ٣ يعمل كعامل مساعد يزيد من سرعة انحلال فوق أكسيد الهيدروجين إلى ماء وأكسجين دون تغير خواصه.
- ٤ يحمى الأرض من أضرار الأشعة فوق البنفسجية ويعمل على اعتدال درجة حرارة الأرض.
  - ٥ يستخدم في قطع ولحام المعادن.
- ٦ مادة غنية بغاز الأكسجين، فعند انحلالها في وجود ثاني أكسيد المنجنيز نحصل على غاز الأكسجين.
  - 🚺 🚺 زيادة توهج الشمعة
  - ب غاز الأكسجين يساعد على الاشتعال
- 9 يستخدم في عملية التنفس واحتراق الوقود يدخل في تركيب غاز الأوزون - يدخل في تركيب الماء - يستخدم في المستشفيات - يستخدم في الغوص تحت الماء وتسلق الجبال.
  - ۱ غاز عديم اللون والطعم والرائحة
    - ٢ قليل الذوبان في الماء
  - ٣ لا يشتعل ولكن يساعد على الاشتعال
    - ٤ أثقل من الهواء
  - ٥ يتحد مع الماغنسيوم المشتعل مكونًا أكسيد الماغنسيوم
    - الأكسى أسيتيلين 🚺 🌓 الأكسى أسيتيلين

### إجابة اختبار سللح التلميذ

- 1 1 الأكسجين ٢١٪ ٢ هيدروجين أكسجين
  - ٣ الأوزون ٥٦ ٤ النبات الأخضر
    - ٥ أكسيد الماغنسيوم
      - ب ۱ يزداد اشتعاله.
- ٢ تتعرض الأرض لخطر الإشعاعات الضارة الصادرة من الشمس.
  - 🚺 🚺 ۱ الأكسى أسيتيلين ٢ الغلاف الجوى
  - ٤ فوق أكسيد الهيدروجين ٣ - الاحتراق
- 🕶 ١- يعمل كعامل مساعد يزيد من سرعة انحلال فوق أكسيد الهيدروجين إلى ماء وأكسجين دون تغير خواصه
  - ٢ تساعد على تكاثف بخار الماء وهبوط الأمطار.
  - ا ۱ ۲۸ . جم ۲ ( أ ) ۲ شحیح ٤ بیضاء ا ب ١- لأنه شحيح الذوبان في الماء.
    - ٢- لحمايتها من الصدأ والتآكل.
    - V-E X-T X-T V-1 1 €
    - ب ١ الأكسجين ٢ فوق أكسيد الهيدروجين
      - ٣ التنفس الصناعي الغوص تحت الماء

### ١ - تحدث ظاهرة الاحتباس الحراري، وتزداد درجة حرارة الأرض. إلى المحتباس الحراري، وتزداد درجة حرارة الأرض.

# ٢ - يتعكر لتكون مادة كربونات الكالسيوم التي لا تذوب في

- ٣ الإصابة بهشاشة العظام
- ٤ ينتج غاز CO<sub>2</sub> ٥ يذوب في الماء، ولا يتم جمعه.
- ٦ تتكون مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم، ويترسب الكربون الأسود على جدران المخبار.
  - ٧ تنطفئ بعد فترة.
- ٨ تحدث عملية تخمر؛ فينتج غاز ثاني أكسيد الكربون الذي يتمدد بفعل الحرارة، ويجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
  - ٩ يتكون جزىء غاز ثانى أكسيد الكربون.
  - ١٠ يتكون الثلج الجاف. ١١ لا يتم تجميعه.
- ۱ 🚺 ۱ التبريد ٢ - الكشف عن وجود ثاني أكسيد الكربون
- ٣ (كتابة وأحد من الاستخدامات الآتية): صناعة الثلج الجاف المستخدم في التبريد - صناعة المخبوزات - إطفاء الحرائق - صناعة المياه الغازية
- 🚺 🚺 ۱ غاز ثاني أكسيد الكربون ٢ حمض هيدروكلوريك مخفف ٣ - صنبور ٤ - مسحوق كربونات الكالسيوم
  - ٥ أنبوبة توصيل حرف U سدادة من الفلين بإزاحة الهواء لأعلى الله ماء الجير الرائق
- 🚹 🚺 تنطفي 💮 💮 لا يشتعل، ولا يساعد على الاشتعال

#### إجابة اختبار سلاح التلميذ

- - ٣ احتراق الوقود تنفس الكائنات الحية ٤ - كربون - أكسجين
- ١ لتكون غاز ثاني أكسيد الكربون أثناء التخمر؛ فيجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
- ٢ للتخلص من غاز ثاني أكسيد الكربون حيث تمتصه النباتات أثناء عملية البناء الضوئي، وتنتج غاز الأكسجين.
  - CO2 ۲ كربوتات الكالسيوم ١ أن الم
  - ٣ ثانى أكسيد الكربون ٤ أثقل من الهواء
    - ۱ يؤدي إلى اختناق الكائنات الحية.
- ٢ تتكون مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم ويترسب الكربون الأسود على جدران المخبار.
- 👚 🚺 ۱ ثاني أكسيد الكربون 🧪 ۲ الاحتباس الحراري ٤ - كربونات الكالسيوم .... ۳ - کربون
- 📢 ۱ مسحوق كربونات الكالسيوم ۲ حمض هيدروكلوريك المخفف
  - ٣ لأعلى أثقل من الهواء X-E /- Y-X /-1 1 (1)
  - 🗣 ١ إطفاء الحراثق ٢ صناعة المياه الغازية

## الدرس الثالث

#### إجابة تدريبات الكتاب المدرسى

- ت X صعب الذوبان في الماء
  - / (1) (D 🚇 – ۱ 🕧 1 - Y - T

#### إجابة تدريبات سللح التلميذ

- 🕕 ۱ أكاسيد النيتروجين ٢ النيتروجين
- ٣ نيتروجين ٤ الأزوت عديم ١٠٠٠ ال
- ۱ 🕝 دانیال رذرفورد 🕒 ۲ الدهون
- ٣ النيتروجين عدد ٢ N<sub>2</sub> ٤ النيتروجين
- ۱ 👚 ۱ أكاسيد النيتروجين ۲ النباتات البقولية
- ١ لأنه يدخل في تكوين البروتينات المكونة للأنشجة الحية.
- ٢ لأنه لا يدخل في عملية التنفس، ولا يساعد على الاشتعال.
- ٣ لأنها تقوم بتثبيت نيتروجين التربة للنباتات البقولية.
  - 🚺 ۱ تنتج أكاسيد النيتروجين.
- ٢ عدم تثبيت غاز النيتروجين؛ فلا يستفيد به النبات وعدم تكون المواد البروتينية.
- ٣ لا تتكون المواد البروتينية، ولا تتكون أنسجة الكائنات الحية.
- ١ مكون أساسى للمركبات البروتينية، حيث يدخل في تركيب جميع الأنسجة في الكائنات الحية.
  - ٢ تثبت نيتروجين الهواء الجوى في النباتات البقولية.

#### إجابة اختبار سلاح التلميذ

- 🕦 🚺 ۱ صعب ٢ - النيتروجين
- ٣ أكاسيد النيتروجين ٢ (٧٨) ... ٢
- ۱ لأنه يدخل في تكوين البروتينات المكونة للأنسجة الحية. ٢ - لأنه لا يدخل في عملية التنفس، ولا يساعد على الاشتعال.
  - 🚺 🚺 ۱ النيتروجين ۲ دانيال رذرفورد
    - N2 7 الطماطم
- ۱ مكون أساسى للمركبات البروتينية، حيث يدخل في تركيب جميع الأنسجة في الكائنات الحية.
  - ٢ تثبت نيتروجين الهواء الجوى في النباتات البقولية.
    - V-8 X-7 X-7 X-1 1 (1) (1)
      - 📭 ١ عدم تكون المواد البروتينية. 🌊
- ٢ عدم تثبيت غاز النيتروجين في التربة فلن يستفيد به
  - 🚺 🚺 ۱ لا يساعد 🦈 ۲ النيتروجين
  - ٣ جذور ٤ ذرتي ۽ ١٥٠٠ ١٥٠٠
- ۱ عديم اللون والرائحة
  - ٢ لا يشتعل، ولا يساعد على الاشتعال.

### إجابة التدريبات العامة على الوحدة الثالثة

### إجابة تدريبات الكتاب المدرسى

- 🕕 👫 🗶 غاز النيتروجين
- 🗸 🗶 يحتل غاز النيتروجين ٧٨ ٪
- الأنه يتعكر عند إمرار غاز ثانى أكسيد الكربون فيه نتيجة تكون كربونات الكالسيوم التي لا تذوب في الماء.
- 👚 🕼 بتنقيط فوق أكسيد الهيدروجين على ثاني أكسيد المنجنيز في دورق ينحل إلى أكسجين وماء.
  - ب عند احتراق الخشب ينتج غاز ثاني أكسيد الكربون.
  - 🚯 🦚 المادة رقم (١) هي كربونات الكالسيوم. السائل رقم (٢) هو حمض الهيدروكلوريك المخفف.
  - 📢 ١ إطفاء الحريق 💎 صناعة المياه الغازية

### إجابة تدريبات سللح التلميذ

### مجموعة ١

- ٢ الأكسجين ثانى أكسيد الكربون  $\left(\frac{1}{2}\right) - 1$ 
  - ثانى أكسيد المنجنيز ٣ - فوق أكسيد الهيدروجين -
  - ٥ البناء الضوئي التنفس ٤ - أكسجين - هيدروجين
    - ٦ ثاني أكسيد الكربون كربونات الكالسيوم
    - $(V\Lambda) (Y1) \Lambda$ CO2 - (% ., . T) - V
      - ١٠ الأكسجين ٩ - الضغط - التبريد
- ١٢ ثاني أكسيد الكربون النيتروجين ١١ - احتراق - تأكسد ۱۰ N2-O2- ۱٤ مجين ۱۲ - ثلاث - 0₃
  - ١٧ الماء الهواء ١٦ - النبات الأخضر
  - ۱۹ أكبر ٢٠ (٣٥٠٠) ١٨ - ثاني أكسيد الكربون
    - ٢٢ الأكسجين ٢١ - أكاسيد النيتروجين
    - ٢٤ ثانى أكسيد الكربون ٢٣ - ثاني أكسيد الكربون
- ٢٦ الأكسجين ثاني أكسيد الكربون ٢٥ - ماء الجير الرائق ۲۷ - نیتروجین

### مجموعة ٢

- ٣ الأكسجين O2 - Y ١ - البروتينات
  - ٥- ثاني أكسيد الكربون ٤ - ثاني أكسيد المنجنيز ٧ - الأكسجين ٦- كربونات الكالسيوم
    - N2 9 ٨ - الأكسجين
    - ١١ الثلج الجاف ١٠ - هيدروكسيد الكالسيوم
      - (11) 17 ١٢ - النيتروجين
      - 03-10 ١٤ - ثاني أكسيد الكربون CO2 - 1V ١٦ - النيتروجين
      - $(\frac{1}{2}) 19$ ١٨ - ثاني أكسيد الكربون
      - ٢١ احتراقًا ۲۰ - أنطوان لافوازييه
      - CO2 YT ۲۲ - دانیال رذرفورد
  - ٢٥ ثاني أكسيد الكربون ٢٤ - أكسجين وماء

#### مجموعة ٣

- ٢ ثاني أكسيد الكربون ١ - الأوزون
  - ٤ الأكسجين ٣ - العامل المساعد
- ٦ بكتيريا العقد الجذرية ٥ - ثانى أكسيد الكربون

١٦ - التخمر

١٨ - البناء الضوئي

٢٤ - النيتروجين

٢٦ - الأسيتيلين

٢٢ - ثاني أكسيد الكربون

- ٨ لهب الأكسى أسيتيلين ٧ - الاحتباس الحراري
  - ١٠ التأكسد ٩ - الغلاف الجوى
- ١٢ ثاني أكسيد المنجنيز ١١ - أكاسيد النيتروجين
  - ١٤ صدأ الحديد ١٢ - الأجسام العالقة
    - ١٥ الاحتراق
      - ١٧ ثاني أكسيد الكربون
  - ١٩ ثاني أكسيد الكربون ٢٠ - النباتات البقولية
    - ۲۱ النيتروجين
    - ٢٣ النيتروجين
    - ٢٥ كربونات الكالسيوم
      - ٢٧ غاز الأكسجين

### مجموعة ع

- 1-0 X - E 1-4 X-4 1-1
- X-1. X - 9 X-A . X-V X - 7
- 1-10 V-18 V-17 V-17 V-11
- 1-4. X-19 1-11 1-11 X-17

- ٢ كربونات الكالسيوم ٣ الأكسجين ١ - الأكسجين
  - ٤ الأكسجين ٥ كربونات الكالسيوم
- ٧ غاز عديم الحياة ٦ - ثاني أكسيد الكربون
  - ٨ راسب أبيض ٩ الأكسجين ١٠ - لحام المعادن
    - ١١ الأكسجين ١٢ ثاني أكسيد الكربون ١٣ الماء
      - 03-17 N2 - ۱۵ - النيتروجين ۱۵ - N2

#### مجموعة ٦

- (f) as (F) (=) as (f) (۱) مع (ب)
- (١) مع (٤) (٤) مع (٣) (٢) مع (د) (١) مع (جـ) (٢) مع (د) (٤) مع (ب)
  - (٢) مع (١) (١) مع (جـ)
  - (٥) مع (و) (٢) مع (ج) (٣) مع (أ) (۱) مع (ب)

### مجموعة ٧

- ٣ الهيدروجين ٢ - الغوص تحت الماء ١ - الماء
  - ٦ التبريد ٥ - قطع ولحام المعادن ٤ - النيون

#### مجموعة ١٠

- ١ حماية الكائنات الحية على الأرض من الأشعة فوق البنفسجية
  - ٢ يستخدم في قطع ولحام المعادن.
  - ٣ يتكاثف حولها بخار الماء؛ مما يؤدى إلى سقوط الأمطار.
    - ٤ يستخدم في التبريد.
- ٥ يعمل كعامل مساعد يزيد من سرعة انحلال فوق أكسيد الهيدروجين الى ماء وأكسجين دون تغير خواصه.
  - ٦ تقوم بتثبيت نيتروجين التربة للنباتات البقولية.
    - ٧ الكشف عن وجود غاز ثاني أكسيد الكربون.
  - ٨ تعتمد عليه النباتات في عملية البناء الضوئي وتكوين غذائها.
    - ۹، ۱۰، ۱۱، ۱۲ أجب بنفسك.

#### مجموعة ١١

- ٣ ثانى أكسيد الكربون ٢ - الأوزون ١ - غاز الأكسجين
  - ٥ ثانى أكسيد الكربون ٤ - الأكسجين

#### مجموعة ١٢

- 🚺 🚺 الأكسجين
- ب فوق أكسيد الهيدروجين
  - ح لأسفل
- 🕒 ثاني أكسيد المنجنيز مساعد
  - 1 ومض هيدروكلوريك مخفف
  - ب مسحوق كربونات الكالسيوم
    - CO2 E
    - د البناء الضوئي
- بإزاحة الهواء لأعلى لأنه أثقل من الهواء
- 🦺 🥼 تنطفئ بعد فترة ب تزداد اشتعالًا
- € (الحالة (١) غاز CO2 لا يساعد على الاشتعال.
  - الحالة (٢) غاز O₂ يساعد على الاشتعال.
  - 🚺 🚺 بيضاء ب الكربون
- ۱ 💿 ا ح أكسجين ٢ - ضوء الشمس ٣ - ثاني أكسيد الكربون

### مجموعة ١٣

- (1)-1
- ٢ اتحاد الحديد مع الأكسجين وتكون أكسيد الحديد أدى إلى زيادة
- ٣ (ع)؛ لأن الزجاجة بها أقل كمية من الأكسجين، والذى سوف يستهلك في احتراق الشمعة؛ حتى تنفد كميته وتنطفئ الشمعة.

#### مجموعة ٨

- ١ لأنه يعمل كعامل مساعد يزيد من سرعة انحلال فوق أكسيد الهيدروجين إلى ماء وأكسجين دون تغير خواصه.
  - ٢ لأنه لا يشتعل، ولا يساعد على الاشتعال.
- ٣ لأن النبات الأخضر يعوض النقص في الأكسجين أثناء عملية البناء
  - ٤ لأنه يدخل في تركيب البروتينات المكونة للأنشجة الحية.
- ٥ لتكون ثانى أكسيد الكربون أثناء التخمر الذي يتمدد بفعل الحرارة مما يجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
  - ٦ لأنه لا يدخل في عملية التنفس، ولا يساعد على الاشتعال.
  - ٧ لتكون مادة كربونات الكالسيوم التي لا تذوب في الماء.
  - ٨ لأن نسبة الأكسجين تقل كلما ارتفعنا لأعلى عن سطح الأرض.
- ٩ بسبب تناقص المساحات الخضراء وزيادة عوادم السيارات وأدخنة
  - ١٠ لأنه قليل الذوبان في الماء.
  - ١١ لحمايتها من الصدأ والتآكل.
- ١٢ لأنه يشكل طبقة الأوزون التي تحمى الأرض من خطر الأشعة فوق البنفسجية الضارة.
  - ١٣ لأنه أثقل من الهواء.
  - ١٤ لاتحاد الحديد بالأكسجين مكونًا أكسيد الحديد.

- ١ يؤدى ذلك إلى حدوث ظاهبرة الاحتباس الحرارى وارتفاع درجة حرارة الأرض وحدوث تغيرات مناخية حادة - اختناق الكائنات الحية.
  - ٢ الإصابة بهشاشة العظام
- ٣ تتكون مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم ويترسب الكربون على جدران المخبار.
  - ٤ تنتج أكاسيد النيتروجين.
    - ٥ يتعكر ماء الجير الرائق.
  - ٦ تتكون طبقة بنية من أكسيد الحديد عليه (يصدأ).
    - ٧ ينتج غاز ثاني أكسيد الكربون.
  - ٨ ينحل إلى أكسجين وماء دون تغير ثانى أكسيد المنجنيز.
  - ٩ يزداد الاشتعال وتتكون مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم.
- ١٠ عدم تثبيت غاز النيتروجين فلا يستفيد به النبات وعدم تكون المواد البروتينية.
  - ١١ لا تستطيع الكائنات الحية التنفس.

### إجابة اختبارات سلاح التلميذ على الوحدة الثالثة

### الاختبار الأول

- ٢ أكسجين كربون 🕕 🚺 ۱ - الثلج الجاف - التبريد
  - ٣ الأكسجين (VA) - E ب ١ - قطع ولحام المعادن
- ٢ يحمى الأرض من أضرار الأشعة فوق البنفسجية يعمل على اعتدال درجة حرارة الأرض.
  - ۲ کربون 🚺 🚺 ۱ – دانیال رذرفورد (·,·٣) - ٤ (٣) - ٣
- 🕶 ۱ عدم تثبيت غاز النيتروجين، فلا يستفيد به النبات، وعدم تكون المواد البروتينية.
- ٢ تكوين غاز ثاني أكسيد الكربون أثناء التخمر، فيجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
  - 👚 🐧 ۱ الاحتباس الحراري ٢ - العامل المساعد ٣ - النيتروجين ٤ - الاكسجين
    - · ١ لحمايتها من الصدأ والتآكل. ٢ - لأنه يذوب في الماء.
  - 🚺 🚺 ۱ ثاني أكسيد الكربون ٢ - ثاني أكسيد الكربون ٤ - الأكسجين ٣ - هيدروكسيد الكالسيوم
  - ب ١ حمض الهيدركلوريك المخفف ٢ كربونات الكالسيوم
    - ٣ احتراق الوقود تنفس الكائنات الحية

### الاختيار الثاني

- 🕕 🚺 ۱ ثاني أكسيد المنجنيز ٢ - أثقل - الماء
  - CO2 N2 T ٤ - احتراق
    - 🔫 ١ اختناق جميع الكائنات الحية
    - ٢ تتكون طبقة من أكسيد الحديد (يصدأ).
- 🚺 🚺 ۱ أكاسيد النيتروجين ٢ - ثاني أكسيد الكربون
- ٤ أكسيد الماغنسيوم ٣ - الغلاف الجوي
  - 📢 ١ يتكاثف حولها بخار الماء؛ فينزل المطر.
    - ٢ يستخدم في التنفس الصناعي.
- " ۱ الأكسجين ٢ - ثانى أكسيد الكربون
  - ٣ أكسجين وماء ٤ - هيدروجين
  - ١ لأنه يتعكر عند مرور غاز ثانى أكسيد الكربون به.
- ٢ لأنه يدخل في تكوين البروتينات المكونة للأنسجة الحية.
  - X-E X-T X-T V-1 1 (1)
  - ب ١ الأكسجين X - 17%
    - ٣ محلول فوق أكسيد الهيدروجين
      - ٤ ثاني أكسيد المنجنيز

### إجابة الاختبارات التراكمية

### الاختبار الأول

- 🕕 (أ ۱ الميزان ذي الكفتين الميزان الزنيركي
- ٢ التبريد ٣ - الكحول الإيثيلي ٤ - التنفس
  - ٢ يتعكر ماء الجير الرائق.
- ٢- يسبب ضررًا عند الإمساك بأواني الطهى لأن النحاس جيد التوصيل للحرارة.
  - الأكسجين ١ أ 🚺 🚺 %VA - Y
  - ٣ الوزن ٤ - النحاس ب ١- لأنه:
- \* سائل فضى اللون يمكن رؤيته بسهولة من زجاج الترمومتر.
  - \* جيد التوصيل للحرارة \* منتظم التمدد
  - \* لا يلتصق بجدار الأنبوبة الشعرية الزجاجية.
- \* يبقى سائلًا بين درجتى حرارة (- ٣٩ ° : ٣٥٧ °) سيليزية، مما يعطى مدى واسعًا لقياس درجة الحرارة.
  - ٢- لأنه لا يدخل في عملية التنفس ولا يساعد على الاشتعال.

### النيوتن - ١ 🕕 健

- ٢ عملية البناء الضوئي
  - ٣ الترمومتر الطبي
- ٤ مواد جيدة التوصيل للحرارة
- ١ كتلة الجسم على سطح القمر = كتلة الجسم على سطح الأرض = ٣٠كجم
  - ٢ وزن الجسم على سطح الأرض
    - = كتلة الجسم بالكيلوجرام × ١٠
      - = ۲۰ × ۲۰ = ۲۰۰ نیوتن
    - X-E V-T V-Y V-1 11 (3)
      - ۱ يستخدم في تعيين وزن الأجسام.
        - ٢- يستخدم في عملية التبريد.

### الاختبار الثانى

- ٢ الأوزون 🕕 ۱ - المكان
- ٣ الترمومتر المئوى ٤ الأكسجين
- ب ١ ينخفض الزئبق في الترمومتر إلى صفر درجة سيليزية.
- ٢ تحدث ظاهرة الاحتباس الحرارى وتزداد درجة حرارة الأرض. ﴿ الأرض
  - 🚺 🚺 ۱ البلاستيك X - 17X
  - ٤ المياه الغازية ٣ - الكتلة
    - ب ١ حتى يعود الزئبق إلى المستودع.

الهيدروجين إلى ماء وأكسجين دون أن تتغير خواصه وكميته. كعامل مساعدروبير من سرطة الخلال

### 💾 🐧 ۱ - النيتروجين ٣ - الزئيق

- ٢ ثاني أكسيد الكربون ٤ - مواد رديئة التوصيل للحرارة
  - ب كتلة الجسم على سطح الأرض
  - \_ وزن الجسم على سطح الأرض
    - $\frac{7}{1} = \frac{7}{1}$  حجم

      - 🛭 ۱ ۱ النحاس
  - ٣ الأكسحين ٤ الترمومتر الطبي
- ب ١ يحمى الأرض من أضرار الأشعة فوق البنفسجية يعمل على اعتدال درجة حرارة الأرض.

۲ - تقل

٢ - يستخدم في قياس كتلة الأجسام الكبيرة.

يستدرع في قيا س كملة الأحسام

### الدرس الأول

### إجابة تدريبات الكتاب المدرسى

- س (H) ع توازن الجسم (۱۲) الجسم ه الحبل الشوكي د التفرعات الشجيرية
- أ الفعل المنعكس ب الحبل الشوكى ج الخلية العصبية
- د النخاع المستطيل هـ الحبل الشوكي 🔭 المخيخ: يقـع في الجهة الخلفية للمـخ أسفل النصفين الكرويين داخل الجمجمة.
- ب الحبل الشوكى: يمتد في قناة داخل سلسلة فقرات العمود الفقارى من الجهة الظهرية للإنسان.
  - ح النصفان الكرويان: من مكونات المخ داخل الجمجمة.
- د النخاع المستطيل: يقع أمام المخيخ، ويصل المخ بالحبل
  - النخاع المستطيل: تنظيم العمليات اللاإرادية بالجسم.
- ب الحبل الشوكي: ينقل الرسائل العصبية من الجسم إلى المخ والعكس، ومسئول عن الأفعال المنعكسة.
- ح الجمجمة: حماية المخ، وبها تجاويف تحتوى على أعضاء
  - د المخيخ: يحافظ على توازن الجسم أثناء تأدية الحركة.
- النصفان الكرويان: التحكم في الحركات الإرادية، واستقبال النبضات العصبية من أعضاء الحس، ثم إرسال الاستجابات المناسبة لها، وبهما مراكز التفكير والتذكر.
  - 🚺 أ إرهاق أعضاء الحس.
  - ب ينثنى الذراع مبتعدًا عن الأشواك (رد الفعل المنعكس).

- ح تؤثر سلبًا على الجهاز العصبى والعينين.
- د تتحرك الرموش لغلق العينين (رد الفعل المنعكس).
- أ لأنه مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل ضربات القلب وعملية التنفس.
- ب الجمجمة لحماية المخ والعمود الفقرى لحماية الحبل الشوكى.
  - ج لأنها تؤثر سلبًا على الجهاز العصبي.
  - د لحدوث فعل منعكس صادر من الحبل الشوكي.

### إجابة تدريبات سللح التلميذ

- ۱ 🕕 الجهاز العصبي المركزي الجهاز العصبي الطرفي
- ٣ المخ الحبل الشوكي ٢ - جسم الخلية - محور الخلية
  - (17) (71) 0٤ - المخ - الجمجمة
    - ٦ النصفين الكرويين القشرة المخية
  - ٨ مخية شوكية ۷ - دهنی
    - ٩ شجيرية نهائية
    - ١٠ الحبل الشوكي المخيخ
    - ١١ المادة الرمادية المادة البيضاء
    - ٢ النصفين الكرويين 🚺 ١ - الحيل الشوكي
    - ٤ محور الخلية العصبية ٣ - النخاع المستطيل
      - ٦ (٣١) زوجًا ٥ - الأعصاب الشوكية
      - ٨ الخلية العصبية ٧ - المخيخ
      - ١٠ تفرعات شجيرية ٩ - الحبل الشوكي
        - (17) 17(H) - 11

- ٢ المخيخ ۱ 😷 الخلية العصيية
  - ٥ التشابك العصبي ٤ - الجهاز العصبي
  - ٦ الفعل المنعكس ٧ - النخاع المستطيل
    - ٨ أعصاب شوكية ٩ - الحبل الشوكي
  - V-Y V-18 1-0 X-E X-T
  - 1-V 1-7 X-1. X-9 X-A
    - 0 ١ الخلية العصبية  $(H) - \Upsilon$
    - ٤ المخيخ ٣ - النصفين الكرويين
    - ٦ (٣١) زوجًا ٥ - النخاع المستطيل

۷ – دهنیة ٨ - الحيل الشوكي -العبل الشوكس ۹ - خارجی

- ۱ 🕦 الله مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل (ضربات القلب، التنفس)
  - ٢ بسبب الفعل المنعكس الصادر عن الحبل الشوكي
    - ٣ لحمايته
  - ٤ لأنه مسئول عن حفظ توازن الجسم أثناء الحركة
    - ٥ لأنها تؤثر سلبًا على الجهاز العصبي
  - ٦ لحماية الجهاز العصبي، وعدم إرهاق أعضاء الحس
  - ٧ لأنه ينظم وينسق جميع العمليات الحيوية في الجسم
    - ۱ 💎 ۱ تؤثر سلبًا على الجهاز العصبي.
    - ٢ يحدث فعل منعكس وتتحرك رموش العين.
- ٣ يسبب اضطراب النوم وزيادة عدد ضربات القلب والتوتر العصبي.
  - ٤ يسبب الوفاة.
- ٥ يؤثر ذلك على سلامة الجهاز العصبى ويضر بأعضاء الحس.
  - ٦ يفقد الإنسان توازنه أثناء الحركة.
  - 1 م وحدة البناء والوظيفة في الجهاز العصبي في جسم الإنسان.
    - ٢ تكون تشابكًا عصبيًّا مع الخلايا العصبية المجاورة.
      - ٣ حفظ توازن الجسم في الإنسان أثناء الحركة
        - ٤ مسئول عن الأفعال المنعكسة
- ٥ مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل (ضربات القلب -
- ٦ يحتويان على مراكز التفكير والتذكر التحكم في الحركات الإرادية للجسم - استقبال النبضات العصبية من أعضاء الحس ثم إرسال الاستجابات المناسبة لها
- ٧ توصيل المعلومات الحسية والاستجابات الحركية بين الجهاز العصبى المركزى وجميع أجزاء الجسم
  - ٨ حماية المح

- 9 ١ ١ في الجهة الخلفية للمخ أسفل النصفين الكرويين
  - ٢ داخل فقرات العمود الفقارى
    - ٣ أمام المخيخ
  - ٤ حفظ توازن الجسم أثناء الحركة
- ٥ نقل الرسائل العصبية من الجسم إلى المخ والعكس -ومسئول عن الأفعال المنعكسة
  - ٦ تنظيم الحركات اللارادية

الأعصاب الشوكية	الأعصاب المخية	٠
- تخرج من الحبل الشوكي	- تخرج من المخ	
- عددها (۲۱) رُوحًا	- عددها (۱۲) رُوحًا	

しょうべい

ا أجب بنفسك. حمد مع المروم المع المعروم الم

- 🚺 أ الخلية العصبية الجهاز العصبي
  - ب طبقة دهنية
- ع ١ غشاء بلازمى ٢ محور الخلية العصبية ٣ - تفرعات نهائية
  - ۱ 🕕 ۱ النصفان الكرويان المخيخ
- ٢ النخاع المستطيل مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية، مثل (ضربات القلب - التنفس)

### إجابة اختبار سلاح التلميذ

- 🚺 أ ١ الحبل الشوكي الشوكية
- ٢ شق وسطى ألياف عصبية
- ٣ الجهاز العصبي المركزي الجهاز العصبي الطرفي
  - ٤ رمادية بيضاء
  - ب ١ حفظ توازن الجسم أثناء الحركة
    - ٢ مسئول عن الأفعال المنعكسة
  - ا أ ١ النخاع المستطيل ٢ (٣١) زوجًا
  - سميرية ٣ تفرعات شميرية ٤ الحبل الشوكي
- ب ١- لأنه مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل: (ضربات
- القلب، التنفس)
  - ٢ لأنها تؤثر سلبًا على الجهاز العصبي.
  - الخلية العصبية ٢ النصفين الكرويين ٢ النصفين الكرويين
    - ٣ الحبل الشوكي ٤ - الفعل المنعكس
      - ب ١- التأثير السلبي على الجهاز العصبي
  - ٢ حركة رموش العين لحدوث رد الفعل المنعكس
  - X-Y X-11 E 1-E X-T
    - ب ١- (١) غشاء بلازمي (٢) غلاف دهني (٣) تفرعات نهائية
      - ٢ الخلية العصبية

### الدرس الثانى

### إجابة تدريبات الكتاب المدرسى

- 🔑 العمود الفقارى 🚺 🥼 الهيكل المحوري
  - د المفصل ح الهيكل الطرفي
- و محدود الحركة 1 محدود الحركة
  - ح واسع الحركة
- پتحرك في اتجاه واحد فقط ولا يستطيع المشي
- الساق المرف السفلى من الفخذ وعظمتى الساق الساق وعظام القدم.
  - ب X مفصل الركبة محدود الحركة ب ا
  - - و المفصل موضع تقابل طرفي عظمتين.

### إجابة تدريبات سلاح التلميذ

- ٢ الجهاز الهيكلي الجهاز العضلي (17) - 1 ٣ - هيكل محورى - هيكل طرفى
  - ٤ الجمجمة العمود الفقارى القفص الصدرى
  - ٦ محدودة الحركة واسعة الحركة ٥ - المشى - الجرى
    - ٧ (٣٣) غضاريف ٨ العضد اليد
- ٩ الساق القدم ١٠ محدودة واسعة ١١ الكوع
  - ٢ (٣٣)
     ٢ الجمجمة
     ٣ الكوع
     ١ الركبة
     ٥ العضلى
     ٢ المفاصل
  - ٦ المقاصل
    - ٨ العمود الفقاري ٧ - الكتف
  - ٣ المفاصل الثابتة ۱ 🔐 ۱ - الغضاريف ۲ - المفاصل
  - ٥ الهيكل الطرفي ٤ - المفاصل محدودة الحركة
    - ٧ عظمة القص ٦ - العمود الفقاري
      - ٨ الهيكل المحورى X - T X-Y /-1 (1)
      - X 0 X - E X-9 X-A V-V V-7
        - 🚺 ۱ لحمايته.
      - ٢ لمنع احتكاك الفقرات ببعضها؛ مما يمنع تأكلها.
        - ٣ لأنه يسمح بالحركة في اتجاهات مختلفة.
          - ٤ لتسمح بالحركة فيما بين العظام.
- ٥ لأنه يحمى القلب والرئتين، ويساعد على عمليتي (الشهيق والزفير).
  - ٦ لأنه يسمح بالحركة في اتجاه واحد فقط.
- ٧ يسمح للجسم بالانحناء في الاتجاهات المختلفة، ويحمى الحبل
  - ٨ لحمايته.
  - ١ لا يستطيع الإنسان القيام بالحركة.
  - ٢ تتآكل الفقرات نتيجة احككاكها ببعضها.
- ٣ يسمح بالحركة في اتجاه واحد فقط ولا يستطيع الإنسان المشي.

### ١ ٧٠ - حماية المخ وأعضاء الحس.

- ٢ يسمح بانحناء الجسم، ويحمى الحبل الشوكي.
- ٣ حماية القلب والرئتين، والمساعدة على عملية التنفس.
- ٤ تمنع احتكاك الفقرات ببعضها؛ مما يحافظ عليها من التآكل.
  - ٥ تسمح بالحركة فيما بين العظام.
- ٦ تستخدم في الإمساك بالأشياء والكتابة وتناول الطعام والشراب.
  - ₩ أجب بنفسك.
- ۱ و مفصل الكتف ۲ مفصل الركبة ٣ - مفاصل الجمجمة
  - 🕕 أجب بنفسك.
- (٢) عظمتا الساعد (٣) عظام اليد ال ١ - (١) عظمة العضد · (٢) عظمتا الساق (٣) عظام القدم ٢ - (١) عظمة الفخذ

### إجابة اختبار سلاح التلميذ

- 🚺 🚺 ١ الساعد الساق ٢ العمود الفقارى غضاريف
  - ٣ الكتف الحوض ٤ الجمجمة الركبة
- 🙌 ١ الإمساك بالأشياء وتناول الطعام والشراب والكتابة ٢ - حماية القلب والرئتين والمساعدة على عملية التنفس
  - ۱ الجمجمة ۲ الحركة
     ۳ المفاصل ٤ القفص ا
  - ٤ القفص الصدري
    - 📢 ۱ يسمح بالحركة في جميع الاتجاهات.
      - ٢ لا يستطيع الإنسان القيام بالحركة.
  - ا ا ا (۱۰) أزواج ٢ عظام الطرفين العلويين
    - ٤ عظام الجمجمة ٣ - الكتف
- ب ١ لحمايته. ٢ لتسمح بالحركة فيما بين العظام.
  - 1-4 X-4 X - E X = 1 (1) (2)
  - ب ١ القفص الصدري
- ٢ (١) الضلوع (٢) عظمة القص (٣) الضلوع العائمة

### اجابة التدريبات العامة على الوحدة الرابعة

### إجابة تدريبات الكتاب المدرسى

- ب الحبل الشوكي 🕕 🌓 محور الخلية العصبية
- د عديمة الحركة ح طرفي عظمتين
- 🔑 الحبل الشوكي 🚺 🕕 الخلية العصبية
- 👪 الهيكل الطرفي ح الفعل المنعكس
  - 🖐 🚯 أمام المخيخ، ويصل المخ بالحبل الشوكي. 😛 في الحبل الشوكي، وهي المادة الداخلية.
- ع في الجهة الخلفية للمخ أسفل النصفين الكرويين.
  - في قناة داخل سلسلة فقرات العمود الفقاري.

- 🚺 🪺 المحافظة على توازن الجسم أثناء تأدية الحركة. ``
  - ب تسمح بالحركة فيما بين العظام.
- ج التحكم في الحركات الإرادية، استقبال النبضات العصبية من أعضاء الحس، ثم إرسال الاستجابة المناسبة لها، وبهما مراكز التفكير والتذكر.
- 🍇 حماية القلب والرئتين والمساعدة على عملية الشهيق والزفير. 🚺 🚺 نتيجة حدوث رد الفعل المنعكس الصادر من الحبل الشوكي.
- 😯 لأنه يتحكم في تنظيم العمليات اللاإرادية كضربات القلب وعملية التنفس.

### إجابة تدريبات سلاح التلميذ

#### مجموعة ١

- ١ الجهاز العصبي ٢ - المشي - الجري
  - ٣ المخيخ النخاع المستطيل 3-(17)
- ٥ المركزي الطرفي ٦ - المخ - الحبل الشوكي ٨ - القشرة المخية ٧ - نواة - تفرعات شجيرية
  - ١٠ دهنية نهائية ٩ - القفص الصدري - العمود الفقاري
    - (17) 17 (17)-11
      - ١٣ النخاع المستطيل الحبل الشوكي
    - (27) 10 ١٤ - الركبة - المرفق
      - ١٦- الهيكل المحوري الهيكل الطرفي
    - ١٧ عظام الطرفين العلويين عظام الطرفين السفليين
    - ١٨ الحبل الشوكى حفظ توازن الجسم أثناء الحركة
  - ۲۰ تشابك عصبي ١٩ - المخ - الجمجمة
  - ٢٢ الكتف الحوض ۲۱ - رمادية - (H)

#### مجموعة ٢

- ٢ الخلية العصبية ٣ المخ ١ - رمادية
- $(1\cdot)-7$ ٥ – المفاصل ٤ - الكوع
- ٩ النصفين الكرويين ٨ - الجمجمة ٧ - المخيخ
  - ١١ الحبل الشوكي ١٠ - الفخذ ۱۲ - دهنیة
    - 31 (77) (11)-17
    - ١٥ حركة الرموش عند اقتراب جسم خارجي
  - ۱۷ (۲۸) ۱۸ الکتف (78)-17

#### مجموعة ٣

- ٢ الحبل الشوكي ٣ الجهاز العصبي ١ - المخيخ
  - ٤ الفعل المنعكس ٥ الخلية العصبية
- ٦ المفاصل واسعة الحركة
   ٧ المفاصل
   ٨ الجهاز العصبى المركزى
   ٩ النخاع المستطيل
  - ١٠ الهيكل الطرفي ١١ الحبل الشوكي ١٢ عظمة القص
    - ١٣ الجمجمة ١٤ العمود الفقارى
- ١٥ الجهاز العصبي الطرفي ١٦ العمود الفقاري

#### مجموعة ع

- X-V X-7 /-0 X- & X- T /-Y /-1
  - X-17 X-17 X-11 X-1. X-9 V-A

#### مجموعة ٥

- (٣) مع (د) (٢) مع (أ) ١ - (١) مع (ب) (٤) مع (ج)
- (٣) مع (أ) (٢) مع (ج) ٢ - (١) مع (د) (٤) مع (ب)
- ٣ (١) مع (ب) (٤) مع (١) (٣) مع (ج) (Y) as (a\_)

#### مجموعة ٦

- ٢ المخيخ ١ - القص ٣ - النصفين الكرويين
  - ٥ العظام ٤ - الكتف (27) -7
  - ٩ واسعة ۸ - شجيرية ٧ - العمود الفقارى
    - ١١ الطرفين العلويين ۱۰ - حرکی
      - ١٢ المخ ١٢ - الخلية العصبية

#### مجموعة ٧

- ١ لحماية المخ.
- ٢ لأنه المسئول عن حفظ توازن الجسم أثناء الحركة.
- ٣ لأنه ينظم العمليات اللاإرادية مثل: (ضربات القلب، والتنفس).
  - ٤ لحماية الفقرات من الاحتكاك ببعضها، ومنع تآكلها.
- ٥ لأن المواد المنبهة تؤدى إلى اضطراب فترات النوم، وزيادة عدد ضربات القلب، والتوتر العصبي.
  - ٦ بسبب الفعل المنعكس الذي يصدر عن الحبل الشوكي.
    - ٧ لحماية القلب والرئتين.
    - ٨ لأنه يسمح بالحركة في اتجاه واحد.
  - ٩ لحماية الجهاز العصبي، وعدم إرهاق أعضاء الحس.

#### مجموعة ٨

- ١ زيادة عدد ضربات القلب، واضطراب فترات النوم، والتوتر
  - ٢ حدوث رد فعل منعكس وابتعاد اليد سريعًا عن الجسم الساخن.
    - ٣ تؤثر سلبًا على الجهاز العصبي.
    - ٤ يمكن أن يتحرك في جميع الاتجاهات.
      - ٥ صعوبة الحركة.
    - ٦ تحتك الفقرات ببعضها؛ مما يؤدى لتآكلها.
      - ٧ تحدث الوفاة.

### مجموعة ٩

- ١- حماية المخ وأعضاء الحس
- ٢ حماية القلب والرئتين، والمساعدة على عملية التنفس
- ٣ تحتوى على مراكز التفكير والتذكر، التحكم في الحركات الإرادية، استقبال النبضات العصبية من أعضاء الحس ثم إرسال الاستجابات
- ٤ مسئول عن الفعل المنعكس ونقل الرسائل العصبية من أجزاء الجسم إلى المخ والعكس.
- ٥ يسمح بانحناء الجسم في جميع الاتجاهات، وحماية الحبل الشوكي.
- ٦ مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل: (ضربات القلب، التنفس، حركة أعضاء الجهاز الهضمي).
  - ٧ تسمح بالحركة فيما بين العظام.

- ٨ تمنع احتكاك الفقرات ببعضها ومنع تآكلها.
  - ٩ حفظ توازن الجسم عند الحركة.
- ١٠ تناول الطعام والشراب والكتابة والإمساك بالأشياء.

#### مجموعة ١٠

- ٢ مفصل ثابت الحركة ١ - مفصل واسع الحركة
  - ٣ مفصل محدود الحركة

#### مجموعة ١١

- 😛 تتصل بعظام الحوض ١ - 🚺 تتصل بعظام الكتف
  - ب ۱۲ زوجاً ۲ - 🚺 ۳۱ زوجًا
  - ح من الحبل الشوكي د من المخ

### مجموعة ١٢

- ١ (أ) الخلية العصبية
- 🙌 ۱ تفرعات شجيرية ۲ غلاف دهني ٣ - تفرعات نهائية ٤ - جسم الخلية
  - الله عصبيًا عصبيًا
- ٢ أ الحبل الشوكي ٢ - مادة رمادية ٢ - مادة بيضاء
  - ح العمود الفقاري
  - ٣ أأ الطرفان العلويان

- ب ١ عظمة العضد ٢ - عظمتا الساعد
  - ٣ عظام اليد
- ح مفصل الكتف واسعة
- و تناول الطعام والشراب والكتابة والإمساك بالأشياء ٢ - عظمة الفخذ ٤ - 1 1 - عظام الحوض
  - ٤- عظام القدم ٣ – عظمتا الساق
    - ب السفليين
  - المشى والجلوس وحمل باقى أجزاء الجسم
    - د محدودة
    - ٥ أ مفاصل ثابتة
    - ب حماية المخ وأعضاء الحس

#### مجموعة ١٣

٢ - (١٠) أزواج ( 77) - 1

### مجموعة ١٤ (Y) 1 -1

- (1) 3 (1)
- ٢ (١) الجمجمة العمود الفقرى القفص الصدرى
- (٢) النصفان الكرويان الحبل الشوكى المخيخ النخاع المستطيل
  - ٣ الحبل الشوكي

### اجابة اختبارات سلاح التلميذ على الوحدة الرابعة

### الاختبار الأول

- 🕕 🚺 ۱ عظام الطرفين العلويين عظام الطرفين السفليين
  - ٢ محدودة الحركة واسعة
  - ٣ المخيخ بالحبل الشوكي
    - ٤ الحبل الشوكي (H)
  - 🔫 ١ حماية المخ وأعضاء الحس
- ٢ تحتوى على مراكز التفكير والتذكر، التحكم في الحركات الإرادية، استقبال النبضات العصبية من أعضاء الحس ثم إرسال الاستجابات لها.
  - 🚺 🚺 ١ الخلية العصبية ٢ المخيخ
  - ٤ الحركة ٣ - المفاصل
- 🔑 الأعصاب المخية (١٢ زوجًا) والأعصاب الشوكية (٣١ زوجًا)
  - (۲۳) ۲ (۲۳) د وجا)
  - ٣ الجمجمة ٤ تفرعات نهائية
  - 📭 ١ إرهاق أعضاء الحس والجهاز العصبي ٢ - حدوث رد فعل منعكس وسحب اليد بسرعة
    - √- € √- ٣ X- Y X- 1 (1) (3)
- ١ لأنه مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل: (ضربات القلب والتنفس).
  - ٢ لمنع احتكاك الفقرات ببعضها ومنع تآكلها.

### الاختبار الثانى

- 🕕 🐧 ۱ الجمجمة القفص الصدري العمود الفقاري
  - ٢ (٣٣) الغضاريف ٣ الركبة الكوع
    - ٤ ١٢ زوجًا
    - 🕶 ١ حفظ توازن الجسم أثناء الحركة
- ٢ مسئول عن الأفعال المنعكسة نقل الرسائل العصبية من أجزاء الجسم المختلفة إلى المخ والعكس.
  - ٢ مفصل 🚺 🚺 ١ - الأعصاب المخية
  - ٤ الجمجمة
  - ٣ دهنية ٢ - بيضاء اللون ب ١ - رمادية اللون

  - ٢ الفعل المنعكس 🖒 🐧 - المخ
  - ٤ المفاصل واسعة الحركة ٣ - عظمة القص

٢ - المشى والجرى والوقوف والجلوس وحمل باقى أجزاء

- ب ۱ لحمايته.
  - الجسم
    - ٢ العلوى 🚺 🌓 ۱ – غضاریف ٤ - الظهرية (11) - 1
    - 🕶 ١- الخلية العصبية
  - (٢) تفرعات نهائية ٢ - (١) محور الخلية (٣) نواة

### 🥥 🍳 إجابة تدريبات سلاح التلميذ العامة على الفصل الدراسى الأول

- ١ كتلة الجسم بُعد الجسم عن مركز الكوكب كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم
  - ٢ المكان
  - ٣ مقابض أواني الطهى أدوات تحضير الطعام
    - ٤ النحاس ٥ الأعلى الأقل
      - ٦ الترمومتر الطبي الترمومتر المئوى
  - CO2 % ( · , · T) A V - 070 - 730
    - ٩ ثاني أكسيد المنجنيز أكسجين
- ١٠ (٣١) زوجًا (١٢) زوجًا ١٠ المخيخ الحبل الشوكي
  - ١٢ العلوبان
  - ٢ الأرض ٣ (٥) كجم
- ۱ 🕜 ۱ (۸۳) نیوتن (1 . . . ) - &
- - ٥ لوحين زجاجيين بينهما فراغ به هواء
- ٧ حجم ٨ سيليزيوس ٦ – النحاس
  - ١٠ الأكسجين ۹ – صفر
  - ١١ كربونات الكالسيوم ١٢ الحبل الشوكي
  - ١٣ النخاع المستطيل ١٤ الكوع
  - ٣ الجرام ٢ - الوزن 🔐 ۱ – الكتلة
  - ٤ المواد رديئة التوصيل للحرارة 🏸 🧖 الزئبق
    - ٧ الأكسى أسيتيلين ٦ - درجة الحرارة
    - ٩ ثاني أكسيد المنجنيز ٨ - الأكسحين
      - ١٠ الخلية العصبية ١١ الفعل المنعكس
  - ١٣ المفاصل واسعة الحركة ۱۲ – الغضاريف
  - ٢ الحديد ٣ العضلات ١ - النيوتن
- ١ لأن الوزن يعتمد على كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم.
- ٢ لأنه كلما ابتعدنا عن مركز الأرض تقل الجاذبية؛ فيقل وزن الجسم.
- ٣ حتى لا يؤدى تمددها صيفًا إلى التوائها الذي قد يؤدي إلى وقوع الحوادث.
- ٤ لأن الألومنيوم من المواد جيدة التوصيل للحرارة، بينما الخشب والبلاستيك مواد رديئة التوصيل للحرارة.
- ٥ لعدم رجوع الزئبق إلى المستودع بسرعة؛ حتى يمكن قراءة درجة الحرارة بسهولة.
- ٦ لأنه فلز جيد التوصيل للحرارة لا يلتصق بجدار الأنبوبة الشعرية.
- ٧ للتخلص من غاز ثاني أكسيد الكربون، حيث تمتصه النباتات أثناء عملية البناء الضوئي، وتنتج غاز الأكسجين اللازم لعملية التنفس.
  - ٨ لأنه شحيح الذوبان في الماء.
  - ٩ لأن غاز CO2 أكبر كثافة من الهواء.

- ١٠ لأنه لا يدخل في عملية التنفس، ولا يساعد على الاشتعال.
- ١١ لتكون غاز ثاني أكسيد الكربون أثناء التخمر الذي يتمدد بفعل الحرارة ويجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
- ١٢ لأنه يتحكم في العمليات اللاإرادية مثل ضربات القلب والتنفس.
  - ١٣ لحماية الفقرات من الاحتكاك ببعضها ومنع تآكلها.
- ١ ١ يعود الزئبق بسرعة إلى المستودع، ولا نتمكن من قراءة درجة
  - ٢ يصدأ ويتكون عليه طبقة بنية من أكسيد الحديد.
    - ٣ يتعكر ماء الجير الرائق.
  - ٤ تنتقل الحرارة من الساق إلى اليد، ونشعر بالسخونة.
    - تتمدد ویزید حجمها.
    - ٦ يرتفع مؤشر الزئبق إلى ٣٧°
    - ٧ لم يتكثف حولها بخار الماء ولم تسقط الأمطار.
      - ٨ ينحل إلى ماء وأكسجين.
- ٩ عدم تثبيت غاز النيتروجين؛ فلا يستفيد به النبات وعدم تكون المواد البروتينية.
- ١٠ حدوث فعل منعكس ١١ يتيح الحركة في جميع الاتجاهات.
  - ١٢ عدم القدرة على الحركة
  - ٢ قطع ولحام المعادن 🚺 ۱ – قياس الوزن
  - ٣ قياس درجة حرارة السوائل ٤ يستخدم في التبريد.
    - ٥ حفظ توازن الجسم عند أداء الحركة
- ٦ مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل: (ضربات القلب -
  - ٧ تسهل الحركة بين العظام.
  - ٨ مسئول عن الأفعال المنعكسة، حلقة وصل بين المخ والجسم
    - ۱ 🗥 الترمومتر الطبى ۲ الميزان الحساس
  - (۳) ۲ (۳۳) ۲ (۳۳) ۲ درات
    - ۱ الكتلة على سطح القمر = ۳۰ كيلوجرامًا
  - ۲ الوزن على سطح الأرض = الكتلة بالكيلوجرام × ۱۰ = ۳۰ × ۲۰ = ۳۰۰ نیوتن
    - $^{\circ}$  الوزن على سطح القمر =  $\frac{\text{الوزن على سطح الأرض}}{\text{الم$ 
      - نیوتن  $\cdot = \frac{r}{3}$
- · الوزن على سطح القمر= الوزن على سطح الأرض = ١٠ = ١٠ نيوتن
  - ٢ كتلة الجسم على سطح الأرض = الوزن على سطح الأرض
    - $=\frac{1}{1}=7$  کجم

- 🕕 🐧 ۱ الكتلة ۲ الوزن
  - (أ) اليد
- ٢ لأن الألومنيوم من المواد جيدة التوصيل للحرارة.
  - ا درجة حرارة جسم الإنسان
- ٢ منع رجوع الزئبق سريعًا إلى المستودع، فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.
  - ١ فوق أكسيد الهيدروجين ٢ الأكسجين

- ◄ ١ الخلية العصبية ٢ تفرعات شجيرية محور الخلية
  - و ١ حمض الهيدروكلوريك المخفف
    - ٢ كربونات الكالسيوم
  - ٢ مادة بيضاء ز ۱ - مادة رمادية
  - العضد (٢) عظمتا الساعد (١) عظام اليد (٣) عظام اليد
    - ٢ الطرفين العلويين
- القدم (۳) عظمة الفخد (۲) عظمتا الساق (۳) عظام القدم ٢ - الطرفين السفليين

### 🚺 🎎 إجابة اختبارات سلاح التلميذ العامة

### الاختبار الثانى

- 🚺 🚺 ۱ الوزن كتلته
- ٢ درجة حرارة السوائل درجة حرارة الإنسان
- ٣ الجهاز العصبي المركزي الجهاز العصبي الطرفي
  - ٤ الحبل الشوكى ٥ العلويين
    - ب ١ لا يستطيع الحركة.
  - ٢ ستطير الأشياء ولن تستقر على الأرض.
  - 👔 🚺 ۱ الأكسجين ٢ الكتف ٣ مركز الأرض
    - ٤ لوحين زجاجيين بينهما فراغ به هواء
- 🕶 ۱ وزنه على سطح الأرض = الكتلة بالكيلوجرام × ١٠ = ۲ × ۱۰ نیوتن
- ۲ وزنه على سطح القمر =  $\frac{|\log i| \, d\omega}{|\omega|} = \frac{1}{|\omega|} = \frac{1}{|\omega|}$  نيوتن
  - ۳ درجة الحرارة ۲ البناء الضوئى الله العصبية ۲ النيوتن ۲ النيوتن
  - ۱ لأنه شحيح الذوبان في الماء.
    - 🚯 🚯 ۱ ثانى أكسيد الكربون
    - ٢ تقل ٣ المخيخ ٤ الزئبق
    - ب ١ الخلية العصبية
- ٢ (١) النواة (٢) التفرعات الشجيرية (٣) التفرعات النهائية

### الاختبار الأول

- 🚺 🚺 ۱ کتلة 💮 ۲ جيدة
- ٣ الضغط التبريد ٤ (١٢) (٣١)
  - ٥ الكتف الحوض
    - 🔫 أجب بنفسك.
- 🕜 🚯 ۱ ثاني أكسيد المنجنيز ۲ – النحاس
- 3-(+7) ٣ - المخيخ
- 🍳 ۱ لن تستطيع الحركة ٢ - يزداد الاشتعال
  - 📫 🐧 ١ الفعل المنعكس ٢ - الكيلوجرام
    - ٤ الحرارة ٣ - النيتروجين
- 🔑 ۱ لأنه يتحكم في العمليات اللاإرادية كضربات القلب.
  - ٢ لحماية الفقرات من الاحتكاك ومنع تآكلها.
  - - 📢 ۱ (۱) حمض الهيدروكلوريك المخفف
      - (٢) كربونات الكالسيوم
      - (٣) ثانى أكسيد الكربون
        - ٢ إزاحة الهواء لأعلى

### إجابة التدريبات العامة التب وردت بموقع الوزارة لعام ٥٠١٨

### التدريب الأول

- (۱) 🚺 ۱۰ کجم (٢) 🚺 الميزان الزنبركي
  - (٤) 😛 ۱۰۰ جرام (٣) (١) ٢ نيوتن
    - (٦) 🕟 ۷۱ نیوتن (٥) 🔊 ٥٠٠ جرام
- (٨) ت الزجاج والخشب (۷) النحاس
- (٩) 🔑 تغير حجم السوائل مع تغير درجة الحرارة

- (١٠) 🔑 وجود اختناق في الأنبوبة الشعرية
- (۱۱) ع يعطى مدى محدودًا لقياس درجة الحرارة (١٣) أ الأكسجين (١٢) ب النيتروجين
- (١٥) 🕟 ثاني أكسيد الكربون (١٤) 😛 أكسجين وماء
  - (۱۷) 🗷 المخيخ (١٦) 🐧 الحبل الشوكي
  - (۱۸) ح تنظيم العمليات اللاإرادية (۱۹) د الكوع

- (۱) (۱) کتلة الصخر = ۳۰۰ جرام = ۰٫۳ کجم \* لیس لها اتجاه
- ب وزن القطعة = ٣٠٠ × ١٠ = ٣ نيوتن \* نحو مركز الأرض
  - 5 \* لا يحدث تغير لكتلة قطعة الصخر بتغيير المكان. \* يحدث تغير لوزن قطعة الصخر بتغيير المكان.
    - (٢) 1 وظيفتها حماية المخ.
    - ب وظيفته حماية الرئتين والقلب.
    - ح وظيفتهما التحكم في الحركات الإرادية للجسم.
      - مسئول عن الأفعال المنعكسة.
      - يحمى الحبل الشوكى داخل قناته.
  - (٣) 🚺 لمنع رجوع الزئبق إلى المستودع بسرعة؛ حتى نتمكن من تسجيل القراءة بسهولة ودقة.
- 🛂 لأن الماء يغلى عند درجة (٥١٠٠) سيليزية، وتدريج الترمومتر الطبى يبدأ من ٣٥ درجة سيليزية، وينتهى عند ٤٢ درجة سيليزية؛ لذلك لا يصلح لقياس درجة
- ح لأنه لا يلتصق بالجدار ويتمدد بانتظام سائل فضى يمكن رؤيته بسهولة - جيد التوصيل للحرارة
- تحمى الأرض من الإشعاعات الضارة القادمة من الشمس.
- 📤 لتكوين كربونات الكالسيوم، وهي عبارة عن راسب أبيض لا يذوب في الماء.
- (٤) أ الا نحصل على مركبات بروتينية (لأنه مركب أساسي للمركبات البروتينية).
- ب يسبب أضرارًا بالغة بمناخ الأرض، وارتفاع درجة حرارتها.
  - ح لا تحدث الحركة بين العظام.
  - 🕡 يتحرك في جميع الاتجاهات.
  - على سلامة الجهاز العصبى.
- و تؤثر على ضربات القلب، وتؤثر على فترات النوم، وتؤدى إلى التوتر العصبي.

### التدريب الثانى

- 🕕 ١ المخية الشوكية ۲ - دهنیة
- ٣ المخيخ النخاع المستطيل ٤ - توترًا عصبيًّا
- ۱ 🕜 ۱ رمادیة ۲ غلق العین عند اقتراب جسم خارجی منها
  - ٣ النصفين الكرويين
  - ۱ لأن الوزن يعتمد على كتلة الكوكب.
- ٢ لأن الخشب والبلاستيك من المواد رديئة التوصيل للحرارة، أما أواني الطهى فتصنع من الألومنيوم؛ لأنه موصل جيد للحرارة.
- ٣ لأن درجة حرارة السوائل قد تكون أعلى من ٤٢ درجة سيليزية، فيتمدد الزئبق ويضغط بشدة على جدار الأنبوبة الشعرية؛ فينكسر الترمومتر.

- ٤ لأن الزئبق سائل فضى يرى بوضوح خلال الزجاج، ويتمدد بانتظام، ولا يلتصق بجدار الأنبوبة الشعرية.
  - ٥ لأن الأكسجين شحيح الذوبان في الماء.
    - ٦ للتنفس أثناء الغطس.
- ٧ لأن النباتات الخضراء تعوض النقص منه عن طريق عملية البناء الضوئي.
- ٨ لأنه يدخل في عملية البناء الضوئي التي تقوم بها النباتات الخضراء والضرورية لتكوين الغذاء والأكسجين.
- ٩ لأنه مكون أساسى للمركبات البروتينية حيث يدخل في تركيب جميع الأنسجة في الكائنات الحية.

7			
п	٧	۰	
	2	•	
ч		•	
8			•

الوزن	الكتلة	وجه المقارنة
قوة جذب الأرض للجسم	مقدار ما يحتويه الجسم من مادة	التعريف
النيوتن	الجرام أو الكيلو جرام	وحدة القياس
· الميزان الزنبركي	الميزان ذو الكفتين - الميزان ذو الكفة الواحدة	أداة القياس

الترمومتر المنوس	الترمومتر الطبى	وجه المقارنة
أنبوبة زجاجية بداخلها أنبوبة شعرية تتصل بمستودع يتجمع فيه الزئبق	أنبوبة زجاجية داخلها أنبوبة شعرية تتصل بمستودع يتجمع فيه الزئبق	التركيب
لا يوجد في أنبوبته الشعرية اختناق	يوجد أعلى مستودعه اختناق لتسهيل تسجيل درجة حرارة المريض	الاختناق
من صفر° سيليزية إلى ١٠٠° سيليزية	من ٣٥° سيليزية إلى ٤٢° سيليزية	التدريج
الزئبق	الزئبق	السائل المستخدم
قياس درجة حرارة السوائل	قياس درجة حرارة جسم الإنسان	الاستخدام

المواد رديئة التوصيل للحرارة	المواد جيدة التوصيل للحرارة
هى مواد لا تسمح بسريان	هى مواد تسمح بسريان الحرارة
الحرارة خلالها بسهولة.	خلالها بسهولة.
مثل: (الخشب - البلاستيك	مثل: المعادن المختلفة (نحاس-
- الورق)	حديد - ألومنيوم)

_	5	

غاز الأكسجين	غاز ثانى أكسيد الكربون
عديم اللون والطعم والرائحة	- عديم اللون والرائحة
قليل الذوبان في الماء	- يذوب في الماء
لا يشتعل، ولكنه يساعد على الاشتعال	- لا يشتعل، ولا يساعد على الاشتعال

- ١ تتحرك الساق بعيـدًا (رد فعل منعكس) نحو الداخل؛ لأن مفصل الركبة محدود الحركة.
  - ٢ تؤثر سلبيًّا على الجهاز العصبى وتسبب الإدمان.
- ٣ تؤثر على فترات النوم، وضربات القلب، وتؤدى إلى التوتر
- ١ يعمل كعامل مساعد يزيد من سرعة انحلال فوق أكسيد الهيدروجين إلى ماء وأكسجين دون تغير خواصه.
  - ٢ يتمدد بانتظام فيعطى تقديرًا دقيقًا لدرجة الحرارة.
    - ٣ هي وحدة بناء الجهاز العصبي في الإنسان.

### التدريب الثالث

- ۱ النيوتن ٢ كتلة الجسم ٣ سدس ٦ - قوة جذب الأرض للجسم ٤ - كتلة الجسم ٥ - جاذبية
  - ٧ الطاقة ٨ سخونة برودة
    - ٩ تسمح بسريان الحرارة خلالها.
  - ١٠ لا تسمح بسريان الحرارة خلالها.
  - ١٢ حجم السائل ١١ - الأغذية والزجاج والورق
    - ١٣ الطبي
  - ١٥ البناء الضوئي ١٤ - درجة حرارة المواد السائلة
    - ١٦ التنفس
    - ١٧ قطع ولحام المعادن مع غاز الأسيتيلين
      - ١٨ العضوية
    - ۱۹ لا يشتعل ولا يساعد على الاشتعال. ٢٠ (٧٨)
      - ٢١ الجهاز العصبي المركزي
      - ٢٢ النخاع المستطيل ٢٦ العمود الفقارى
- 1-X 7-X 3-X 0-X 7-X 1-14 X-11 /-1. /-9 X-1 /-V

٢ - الوزن

- 1-10 X-18 1-14
  - 🜓 ۱ الكتلة
  - ٣ مواد جيدة التوصيل للحرارة
- ٥ الترمومتر ٤ - مواد رديئة التوصيل للحرارة
- ٧ الأكسجين ٦ - ثاني أكسيد الكربون
- ٩ الخلية العصبية ٨ - ثانى أكسيد الكربون
- ١١ الحبل الشوكي ١٠ - الجمجمة
- ١٢ مفاصل محدودة الحركة ١٢ - العمود الفقارى
  - ١ واسع الحركة ٢ (١٢ زوجًا) ٣ النخاع المستطيل
    - ٦ تفرعات ٤ - أسفل ٥ - دهنية
- ٨ ثانى أكسيد الكربون ٧ - ثاني أكسيد الكربون

- ١٠ (٣٥) درجة (٤٢) درجة ۹ - ثلاث ذرات
  - ۱۲ (٦) کجم ١١ - مختلفة
    - ۱۳ (۱۰۰۰) جرام ۱۶ الزئبق
  - 0 ١ محدودة الحركة ٢ المفاصل ٣ الأرض
- ٤- (١٠) ٥- واحد نيوتن ٦- جميع ما سبق
- ٨- كربونات الكالسيوم ٧- ثاني أكسيد الكربون
  - 🕥 ١ بسبب جاذبية الأرض لها.
- ٢- لأن الألومنيوم من المواد جيدة التوصيل للحرارة أما البلاستيك أو الخشب من المواد رديئة التوصيل للحرارة.
  - ٣-حتى لا يتأثر بأى اهتزازات.
  - 3- بسبب قوة جذب الأرض للجسم.
  - ٥- لأن الوزن يتوقف على كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم.
- ٦- لأنه كلما ابتعدنا عن مركز الأرض تقل الجاذبية فيقل وزن
- ٧- لمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.
- ٨- لأنه يزيد من سرعة انحلال فوق أكسيد الهيدروجين إلى ماء وأكسجين دون أن يشترك في التفاعل.
- ٩- لأنه يحمى الأرض من الأشعة فوق البنفسجية الضارة القادمة من الشمس.
- ١٠- بسبب تناقص المساحات الخضراء وزيادة عوادم السيارات وأدخنة المصانع.
  - ١١- لأنه لا يشتعل ولا يساعد على الاشتعال.
- ١٢- لتكون غاز ثانى أكسيد الكربون أثناء التخمر فيجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
- ١٣- لأنه يدخل في عملية البناء الضوئي التي تقوم بها النباتات الخضراء لتكوين غذائها.
  - ١٤- لأنه لا يدخل في عملية التنفس ولا يساعد على الاشتعال.
    - ٥١- لأنها تؤثر سلبًا على الجهاز العصبي.
    - ١٦- لأنه مسئول عن توازن الجسم أثناء الحركة.
- ١٧- لأنه مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل (ضربات القلب والتنفس).
  - ١٨- لحدوث فعل منعكس صادر من الحبل الشوكي.
- ١٩- حيث يقوم الطرفان العلويان بتناول الطعام والشراب والكتابة والإمساك بالأشياء، ويقوم الطرفان السفليان بوظيفة المشى والجرى والوقوف والجلوس وحمل باقى أجزاء الجسم.
- ٢٠- لحماية الفقرات من الاحتكاك ببعضها مما قد يؤدى إلى تآكلها .
  - ٢١- لحمايته.
- ٢٢- لأنه يعمل على زيادة نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون التي تؤدي إلى ارتفاع درجة حرارة الأرض ونقص نسبة الأكسجين.
- ٢٣- لأنه كلما ارتفعنا إلى أعلى تقل نسبة غاز الأكسجين، ولا يكون كافيًا للتنفس.

- ١ ٧ تتسبب في جذب الأجسام نحو مركز الأرض وحتى لا تطير في الهواء.
  - ٢- تستخدم في قياس درجات الحرارة.
  - ٣- يستخدم في قياس الكتل الكبيرة، مثل الخضراوات والفاكهة.
    - ٤- يستخدم في قياس وزن الأجسام.
- ٥- تمنع الجسم من التعرض للخطر؛ لأنها مواد رديئة التوصيل
  - ٦- يدخل في تكوين البروتينات المكونة للأنسجة الحية.
    - ٧- يحمى القلب والرئتين.
  - ٨-تمنع احتكاك الفقرات ببعضها مما قد يؤدى إلى تآكلها.
    - ٩- تسمح بالحركة فيما بين العظام.
    - ١٠- تكون تشابكًا عصبيًّا مع خلايا عصبية أخرى .
      - \Lambda ، 😭 ، 🕕 ، 🕕 أجب بنفسك.
  - (۲) مع (٤) (ب) مع (٣) (ج) مع (١) (د) مع (٢)
  - (2) (4) (4) (5) (7) (6) (7) (8) (1) (1) (1) (2) (3)
  - ٣- (أ) مع (٥) (ب) مع (٤) (ج) مع (١) (د) مع (٣)
    - (a\_) as (V) (e) as (T) (i) as (Y)

- ٤- (أ) مع (٣) (ب) مع (٤) (ج) مع (٢) (د) مع (١) (a\_) مع (٥) (و) مع (٦)
- 🔐 ١- وزن الجسم على سطح الأرض = الكتلة بالكيلوجرام × ١٠
- = ۱۰ × ۱۰ = ۱۰۰ نیوتن
- ٢- وزن الجسم على سطح الأرض = الكتلة بالكيلوجرام × ١٠
  - = ۲ × ۱۰ = ۲۰ نیوتن
- وزن الجسم على سطح القمر = وزن الجسم على سطح الأرض × -
  - $= \cdot 1 \times \frac{1}{2} \times 1 \cdot = 1$  نیوتن
    - $^{-7}$  كتلة الجسم على سطح الأرض  $^{-1}$  الأرض
      - $= \frac{\gamma}{\gamma} = \frac{\gamma}{\gamma}$
- ١- ١- ممارسة الرياضة البدنية
- ٢- الابتعاد عن تناول الحبوب المهدئة والمنشطة

### إجابة نماذج اختبارات وردت بموقع الوزارة لعام ٢٠١٨

### النموذج الأول

- 🚺 أ محورى 🗜 النيوتن 🤝 المئوى
- 1 1 X يوجد بالحبل الشوكي مراكز مسئولة عن الأفعال المنعكسة.
  - 🗜 X الكتلة: هي ما يحتويه الجسم من مادة.
  - 🛪 🗶 تنقل الحرارة من الجسم الساخن إلى الجسم البارد.
    - 🔭 🚺 تمنع احتكاك الفقرات ببعضها عند الحركة.
- 😧 توصيل المعلومات الحسية والاستجابات الحركية بين الجهاز العصبى المركزى وجميع أجزاء الجسم.
  - ت يتمدد بالحرارة بانتظام، فيمكن قياس درجة حرارة الجسم.
    - يمنع انتقال الحرارة؛ لأنه مادة رديئة التوصيل للحرارة.
      - 🕶 الميزان ذو الكفتين 1 الجهاز العصبي
        - ح مواد موصلة للحرارة د الحبل الشوكي

### النموذج الثانى

- ٢ ب (١) نيوتن 🚺 ١ – 🚺 الأعصاب الشوكية
- ٤ أ الأكسجين ٣ - 5 الزجاج والخشب
  - ٥ ٥ الكربون
- 🚺 🚺 لمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع؛ حتى نتمكن من تسجيل القراءة بسهولة.
- ب لأن الزئبق يبقى سائلًا بين درجتى حرارة (- <sup>٥</sup>٣٩ إلى <sup>0</sup>۳۵۷ سيليزية) وهذا يعطى مدى واسعًا لقياس درجة الحرارة.

### ح لأن الأكسجين شحيح الذوبان في الماء.

- 🖰 ١ المخيخ: المحافظة على توازن الجسم أثناء تأدية الحركة.
- ٢ الترمومتر الطبى: يستخدم في قياس درجة حرارة جسم الإنسان.
- ٣ غاز النيتروجين: مكون أساسى للمركبات البروتينية حيث يدخل فى تركيب جميع الأنسجة الحية.
  - النحاس من المواد التي تسمح بمرور الحرارة من خلالها.
    - ب مفاصل الجمجمة من المفاصل الثابتة (عديمة الحركة).
      - ح كلما زادت كتلة الكوكب زاد وزن الجسم عليه.
      - د الأكسجين لا يشتعل، ولكن يساعد على الاشتعال.
- عند إدخال شريط ماغنسيوم مشتعل في مخبار به غاز الأكسجين تتكون مادة بيضاء اللون (أكسيد ماغنسيوم).

### النموذج الثالث

- - 🕜 🐧 ١- مسئول عن الأفعال المنعكسة.
  - ٢- يستخدم في قياس وزن الأجسام.
- ب ١- الميزان الزنبركي ٢- ثاني أكسيد الكربون ٣- الفعل المنعكس
- ا الكتلة ع الأكسمين ب الزئبق
  - شانى أكسيد الكربون د راسب أبيض

قدرتنا على صنع مقابض	1 (1 لا نستطيع الإمساك بالأشياء، لعدم
	تحمينا عند لمس الأواني الساخنة.

- ب بصدأ ج يؤثر سلبًا على الجهاز العصبي
  - (١) مع (٦) (ج) مع (١) (أ) مع (٥)
  - (a) مع (۲)(و) مع (۳) (د) مع (٤)

### النموذج الرابع

- ب النحاس ع (٣٥٠) 🚺 أ النيوتن
- و الجمجمة (17) -د التنفس

- ١- (ج) ٢- (ب) ٣- (ج) ٤- (أ) ٥- (ب)
  - ا الكتلة ب الترمومترات
    - ج غاز الأوزون د المفاصل
- أ ألتكون غاز ثانى أكسيد الكربون أثناء التخمر، فيجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
- ب لأنه مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل: (ضربات القلب والتنفس).
  - ع لأن الألومنيوم من المواد جيدة التوصيل للحرارة.

### 🚺 🎨 إجابة امتحانات الإدارات التعليمية بالمحافظات لعام ٢٠٢٢

### ا - محافظة القاهرة - إدارة التبين التعليمية

- 1 1 الخشب ٢ الحبل الشوكي
  - ٣ النحاس ٤ (١) نيوتن
- 🗸 الترمومتر ب ١ - مواد رديئة التوصيل للحرارة
  - 1-8 X - T √-Y X-1 1 1 ب ١ - لأنه شحيح الذوبان في الماء.
- ٢- لأنه مسئول عن العمليات اللاإرادية، مثل ضربات القلب وعملية التنفس.
- (%VA) T 💾 1 - البلاستيك ٢ - ثاني أكسيد الكربون ٤ - لا يشتعل، ولكنه يساعد على الاشتعال.
  - ب ١ لحدوث رد فعل منعكس صادر من الحبل الشوكي.
- ٢ لتكون غاز ثاني أكسيد الكربون أثناء التخمر، فيجعل الخبز مساميًا ومقبول الطعم.
  - ۱ أ ۱ الثابتة ۲ ثانى أكسيد الكربون ٣ - (٢١٪) ٤ - لا بتغير
  - ب ١ يحدث فعل منعكس ويتم سحب اليد بسرعة.
    - ٢ تتآكل الفقرات نتيجة احتكاكها ببعضها.

### محافظة الجيزة - إدارة كرداسة التعليمية

- (VA) Y1 أ المخ ٣ - (٣٥ درجة سيليزية) ٤ - الخشب
- ب ١- لتكوُّن كربونات الكالسيوم التي لا تذوب في الماء.
- ٢- لمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع، فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.
- ٢ لهب الأكسى أسيتيلين 👔 🧵 - الفعل المنعكس ٣ - المخيخ ٤ - الزئبق
- ب ١- يسبب اضطراب فترات النوم وزيادة ضربات القلب والتوتر العصبي.
- ٢- يتمدد الزئبق ويضغط بشدة على الأنبوبة الشعرية فينكسر الترمومتر.
  - ٢ ثأني أكسيد الكربون H - 1 1 ٣ - النحاس ٤ - الميزان الزنبركي
- ب ١ تحمى الأرض من الأشعة فوق البنفسجية الضارة القادمة من الشمس.
  - ٢ يستخدم في قياس درجة حرارة السوائل.

- X-E 1-4 √-Y X-1 1 (3) 🕶 ١ - وزن الجسم على سطح الأرض = كتلة الجسم بالكيلوجرام × ١٠ = ۲۰ × ۲۰ = ۲۰۰ نیوتن
- ٢ كتلة الجسم على سطح القمر = كتلة الجسم على سطح الأرض = ۲۰ کجم

### ٣ - محافظة القليوبية - إدارة بنها التعليمية

- 1 1 ثانى أكسيد الكربون
- ٣ المواد جيدة التوصيل للحرارة ٤ الترمومتر الطبي
- ب ١ لمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.
  - ٢ لحماية المخ
  - ٢ الأزوت 🕜 🠧 ٦ - الميزان الزنبركي
  - **3 الكوع** (22) - 2
- ب ١ يسبب اضطراب فترات النوم وزيادة ضربات القلب والتوتر
- ٢ تحدث ظاهرة الاحتباس الحراري وتزداد درجة حرارة الأرض
  - X- € X- 7 X- 1 1 P
  - 🕶 ١ يحمى القلب والرئتين ويساعد على عملية التنفس.
- ٢ تحمى الأرض من الأشعة فوق البنفسجية الضارة القادمة من الشمس.
  - ٢ النحاس (1 · · · ) - 1 (1) (2)
  - ٣ قطع ولحام المعادن ٤ محور
  - ب ١ وزن الجسم على سطح الأرض = eزن الجسم على سطح القمر  $\times$  7 = ٥ × ٦ = ٣٠ نيوتن
- ٢ كتلة الجسم على سطح الأرض = وزن الجسم على سطح الأرض  $r = \frac{r}{r} = 7$  کجم

#### E - محافظة الغربية - إدارة سمنود التعليمية

- 🚺 1 الترمومتر المئوى الترمومتر الطبي
- ٢ جسم الخلية محور الخلية ٣ - (صفر درجة سيليزية) - (١٠٠درجة سيليزية)
  - ٤ الكتلة الوزن



- ب ١ لأنها مواد رديئة التوصيل للحرارة ٢ لأنه يذوب في الماء
  - ٢ الفعل المنعكس 🚺 1 - غاز الأوزون ٣ - الأكسى أسيتيلين ٤ - الخلية العصبية
- ب ١ كتلة الجسم على سطح الأرض = وزن الجسم على سطح الأرض
  - ٢ وزن الجسم على سطح القمر = وزن الجسم على سطح الأرض  $\times \frac{1}{1}$  $\mathbf{r} \cdot \mathbf{r} \times \mathbf{r} \cdot \mathbf{r} = \mathbf{r}$  نیوتن
  - X E
- ب ١ تؤثر سلبًا على الجهاز العصبي ٢ - تحدث عملية تخمر فينتج غاز ثاني أكسيد الكربون الذي يتمدد بفعل الحرارة ويجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
  - ا ١ أ د ثاني أكسيد الكربون ٢ المخيخ ٣ - (٣٥) درجة ٤ - الأكسجين
  - ب ١ يحمى القلب والرئتين ويساعد على عملية التنفس
- ٢ يمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.

### ٥ - محافظة البحيرة - إدارة كوم حمادة التعليمية

- 1 1 النصفين الكرويين الحبل الشوكى ٢ - التنفس - الاحتراق
- ٣ الترمومتر الطبي الترمومتر المئوى
- ب ١ صورة من صور الطاقة تنتقل من الجسم الأعلى في درجة الحرارة إلى الجسم الأقل في درجة الحرارة.
  - ٢ مقدار ما يحتويه الجسم من مادة.
  - ۱ أ درجة الحرارة ۲ مفاصل واسعة الحركة ٤ - غاز الأوزون ٣ - الوزن
    - ب ١ قطع ولحام المعادن
- ٢ يمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.
  - ۲ الألومنيوم ۲ النيتروجين ۲ حجم ۲ الأكسجين ۳ - حجم
- ب ١ لتكون غاز ثاني أكسيد الكربون أثناء التخمر فيجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
- ٢ لأن الوزن يتوقف على كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم.
  - ۲ الزجاج ٤ (٥٠ نيوتن) 🔞 🚺 ۱ – النحاس ۳ - تزداد
  - ٢ المادة البيضاء ب ١ - المادة الرمادية

#### ٦ - محافظة الإسكندرية - إدارة غرب التعليمية

- ٢ درجة الحرارة 🕕 (۱۰۰ جرام) ٤ - النيتروجين ٣ - النصفان الكرويان
  - ب ١- الترمومتر المئوى مستودع به زئبق
  - ٢ الهيكلي 🚺 🚺 ۱ - الثلج الجاف

- ٤ الماء ٣ - الميزان الزنبركي
- ب الترمومتر المئوى: يبدأ من درجة حرارة صفر° سيليزية إلى درجة حرارة ١٠٠° سيليزية. الترمومتر الطبى: يبدأ من درجة حرارة ٣٥ درجة سيليزية
- إلى ٤٢ درجة سيليزية.
  - ٢ النخاع المستطيل 💾 🚹 ۱ – النيتروچين
    - ٣ مواد رديئة التوصيل للحرارة ٤ الاحتراق
- ب ١ نشعر بالسخونة لانتقال الحرارة من كوب الشاي إلى اليد
- ٢ يتغير وزن الجسم حيث يقل عند تعيينه في منطاد لأن الوزن يقل بالابتعاد عن مركز الأرض.
  - 🚺 أ ١ الهواء
  - ١ الهواء
     ٢ سدس
     ٣ الحبل الشوكى
     ٤ مقابض أوانى الطهى
- ب ١ للمحافظة على حرارة الجسم وعدم الشعور بالبرودة ٢- لأن درجة حرارته ٣٥٠٠ وهي تكفي لصهر وقطع المعادن.

#### ٧ - محافظة المنوفية - إدارة الباجور التعليمية

- 1 أ ١ محور الخلية العصبية ٢ النخاع المستطيل
  - (VA) E ٣ - المكان
  - ب ١ يحدث فعل منعكس وتتحرك رموش العين.
    - ٢- تتكون مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم.
  - ٢ درجة الحرارة 🚺 🤰 ۱ – المفاصل
- ٣- ثاني أكسيد المنجنيز ٤ الخلية العصبية
- ب ١ لحماية الفقرات من الاحتكاك ببعضها مما قد يؤدى إلى تآكلها.
  - ٢ لأنها مواد رديئة التوصيل للحرارة.
  - ۲ (۱۲) زوجًا 🖰 🠧 ۱ - الركبة
  - ٤ المياه الغازية ٣ - النيوتن
- ١٠ وزن الجسم على سطح الأرض = كتلة الجسم بالكيلوجرام × ١٠ = ٦ × ١٠ = ٦٠ نيوتن
- ٢ وزن الجسم على سطح القمر = وزن الجسم على سطح الأرض × ٢ - $= \cdot \Gamma \times \frac{1}{\Gamma} = \cdot \Gamma$  نیوتن
  - X-€ 7-7 X-7 X-1 1 €
    - ب ١ يستخدم في قطع ولحام المعادن.
    - ٢ يستخدم في قياس درجة حرارة السوائل.

### ٨ - محافظة الدقهلية - إدارة منية النصر التعليمية

- ۱ أ ۱ الميزان الزنبركي الكيلوجرام ۲ ردىء جيد
  - ٣ حمض الهيدروكلوريك المخفف كربونات الكالسيوم
  - ٤ جسم الخلية محور الخلية ب ١ - تنتقل الحرارة من الجسم الساخن إلى الجسم البارد.
- ٢ تحدث ظاهرة الاحتباس الحراري وزيادة درجة حرارة
  - الأرض. (۱۰ ۱ (۱۰) ٢ - المعادن
  - ٣ ثاني أكسيد الكربون ٤ المخيخ
    - ب ١ حتى يعود الزئبق إلى المستودع.
- ٢ لمنع التواء القضبان نتيجة تمدِّدها بالحرارة صيفا؛ مما يؤدى إلى وقوع حوادث القطارات.
  - 💾 ۱ ۱ تساوی ۲ الحدید ۳ النیتروجین

الوزن	الكتلة	وجه المقارنة
قوة جذب الأرض للجسم	مقدار ما يحتويه الجسم من مادة	التعريف
يؤثر فى اتجاه مركز الأرض لأسفل	ليس لها اتجاه	اتجاه التأثير

- X-Y X - E 1-4 V-11 (12
- ب ١ مسئول عن حفظ توازن الجسم أثناء تأدية الحركة. ٢ - يعمل كعامل مساعد يزيد من سرعة انحلال فوق أكسيد الهيدروجين إلى ماء وأكسجين دون تغير خواصه.
- 1 1 البروتينات البروتينان ٢ عديمة الحركة علريمة الحركة ٤ - الأكسحين (17) - 1
  - ب ١- كربونات الكالسيوم
  - ٢ حمض الهيدروكلوريك المخفف

#### اا- محافظة الشرقية - إدارة بلبيس التعليمية

- 1 أ ١ ثاني أكسيد الكربون ٢ النيوتن
- 3 access ٣ - حجم
- ب ١- يحدث التواء للقضبان نتيجة تمدُّدها بالحرارة صيفًا؛ مما يؤدى إلى وقوع حوادث القطارات.
- ٢ يتمدَّد الزئبق، ويضغط بشدة على الأنبوبة الشعرية؛ فينكسر الترمومتر.
  - ٢- الحيل الشوكي 🚹 🧵 ۱ - درجة الحرارة
  - ٤ ثاني أكسيد المنجنيز ٣ - الكيلو جرام
    - ب ١- يستخدم في قطع ولحام المعادن.
    - ٢ يستخدم في قياس درجة حرارة السوائل.
    - 💾 ۱ ا النيتروجين ۲– النحاس
    - ٣- النصفان الكرويان ٤- الميزان الزنبركي
      - ب ١- لأنه جيد التوصيل للحرارة. ٢ - لأنه لا يشتعل ولا يساعد على الاشتعال.
        - ا ۱ الكتف (°TV) -T
        - ٣ الأكسجين ( - - ) - 2
- ب ١- اختناق ٢- يحمى الأرض من أضرار الأشعة فوق البنفسجية.

#### ١٢- محافظة الإسماعيلية - إدارة فايد التعليمية

- ۲- (۱۰) نیوتن (%71) - 1 i٣- حجم
  - (17) -8

الكتلة وجه المقارنة الوزن أداة القياس الميزان الزنبركي الميزان ذي الكفتين وحدة القياس النيوتن الكيلوجرام

- الماس ٢- العمود الفقارى 🜈 🚺 ۱ – النحاس
  - ٤- المفاصل ۳- تزداد
    - ب ١- لأنه ردىء التوصيل للحرارة.
- ٢- لأنه لا يدخل في عملية التنفس ولا يساعد على الاشتعال.
  - (٤٢) الكتلة بالكيلوجرام × (١٠) ٢ (٣٥) (٤٢)

- ١ يمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.
  - ٢ يستخدم في قطع ولحام المعادن.
    - 🚺 ۱ النيوتن ٢ - الزئيق
  - ٣- الثلج الجاف ٤ مفاصل محدودة الحركة
- ب ١ الترمومتر الطبى: يستخدم في قياس درجة حرارة الإنسان. الترمومتر المئوى: يستخدم في قياس درجة حرارة السوائل.
- ٢ الاحتراق: هو اتحاد المواد مع الأكسجين بسرعة وينطلق ضوء وحرارة.
- التأكسد: هو اتحاد المواد مع الأكسجين ببطء في وجود الرطوبة (الماء). الرطم مة (الماد)

#### 9 - محافظة دمياط - إدارة دمياط الجديدة التعليمية

- ٢ الأوزون ۱ | الكتلة
- ٤ الجهاز العصبي ٣ – المفاصل
- ب ١ لتكون غاز ثانى أكسيد الكربون أثناء التخمر فيجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
- ٢ لأنه مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل (ضربات القلب والتنفس).
  - ۱ أ ا ثانى أكسيد الكربون ٢ الحبل الشوكى
  - ٣ دهنية ٤ (٥٠٠) نيوتن
  - ب ١ يستخدم في الكشف عن غاز ثاني أكسيد الكربون.
  - ٢ تثبت نيتروجين الهواء الجوى في النباتات البقولية.
  - ٤ ثابتة 👕 🚺 ۱- الكتلة ۲ - الأكسجين ۳ - المخيخ
    - ١ لا يستطيع الإنسان القيام بالحركة.
- ٢ تتكون مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم، ويترسب الكربون على جدار المخبار.
  - (۱۲) ۲ أكسجين وماء ۲ (۱۲)
  - ٤ النحاس (VY) - Y
- ب ۱ لأنه يظل سائلًا بين درجتي حرارة (- ٣٩° إلى ٣٥٧° سيليزية).
  - ٢ لأنه شحيح الذوبان في الماء.

#### ١٠ - محافظة كفر الشيخ - إدارة دسوق التعليمية

- 1 أ ١ الكيلوجرام النيوتن
- ۲ (۳۵) درجة سيليزية (٤٢) درجة سيليزية
  - $CO_2 (\cdot, \cdot r) r$
- ١ لتكون كربونات الكالسيوم التي لا تذوب في الماء.
  - ٢ لحدوث فعل منعكس صادر من الحبل الشوكي.
- ٣ لمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.
  - 🚺 🚺 ۱ الترمومتر المئوي
    - ٢ الخلية العصبية
      - ٣ المفاصل
  - ٤ مواد جيدة التوصيل للحرارة



 ١ أ ١ - محور الخلية العصبية يغلف بطبقة دهنية. ٣ - القفص الصدري - العمود الفقاري ٢- الزئبق هو السائل المستخدم في صناعة الترمومترات. ٤ - النباتات - البناء الضوئي ٣- قوة جذب الأرض للجسم هو الوزن. ب ١- حماية المخ ٤- أفضل المعادن في توصيل الحرارة هو النحاس. ٢ - تحمى الأرض من أضرار الأشعة فوق البنفسجية. ب تحدث عملية تخمر فينتج غاز ثاني أكسيد الكربون الذي يتمدد 🚹 🧜 - ثاني أكسيد الكربون 🕒 - الكتلة بفعل الحرارة ويجعل الخبز مساميًا ومقبول الطعم. ٣ - الغلاف الجوى ٤- الفعل المنعكس ١٥- محافظة الفيوم - إدارة شرق الفيوم التعليمية ب ١ - لا يستطيع الإنسان القيام بالحركة ٢ - يتمدُّد الزئبق، ويضغط بشدة على الأنبوبة الشعرية؛ (77) - 1 1 1 فينكسر الترمومتر. ٣- الترمومتر المئوى ١٣- محافظة بورسعيد - إدارة بورفؤاد التعليمية · ١- لأنه جيد التوصيل للحرارة. ٢- العامل المساعد 🚺 🚺 ۱ - الميزان الزنبركي المعاية الفقرات من الاحسال المعالم المعقبها ما المعالم المعقبها ما المعالم الم ٢- لحماية الفقرات من الاحتكاك ببعضها؛ مما قد يؤدى إلى ا - نساوى كسا وى ٤ - كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم - بعد الجسم عن مركز الكوكب ۱ ۱ – النحاس ٥ - الأكسجين - الأكسى أسيتيلين ٦ - ماء الجير الرائق (H) -r ١٠ وزن الجسم على سطح الأرض = كتلة الجسم بالكيلوجرام × ١٠ ب ۱- دهنیة =۱۰ × ۲۰ = ۲۰۰ نیوتن 🖰 ۱ - الكيلوجرام ٢- وزن الجسم على سطح القمر = وزن الجسم على سطح الأرض × \_\_\_\_ ٣ - الوزن ب ١ - كتلة الجسم على سطح الأرض = كتلة الجسم على سطح القمر ٢- توازن الجسم (17) - 1 1 1 ٤- نيتروجين ٣- بيضاء ٢ - وزن الجسم على سطح الأرض ١- لمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع؛ فنتمكن من قراءة = كتلة الجسم بالكيلوجرام × ١٠ درجة الحرارة بسهولة. = ۳۰۰ × ۳۰ نیوتن ٢- لأنه أثقل من الهواء. 🚺 🤰 ۱ - الأكسجين ٢- فوق أكسيد الهيدروجين ٣ - الماء 💾 🚺 ۱ - المئوى ٢ - حيدة ٤ - يعمل كعامل مساعد يزيد من سرعة انحلال فوق أكسيد ٤ - النصفان الكرويان ٣ - ثلاث ذرات الهيدروجين إلى ماء وأكسجين دون تغير خواصه. ٥ - ثاني أكسيد الكربون ب ١- تحدث الوفاة. ٢ - واسع الحركة ب ١ - محدود الحركة ٢- تتكون طبقة من أكسيد الحديد (يصدأ). ا ۱ - الكتلة ٢- درجة الحرارة ١٦- محافظة بنى سويف - إدارة الفشن التعليمية ٤ - الحبل الشوكي ٣ - الغلاف الجوى ۲ - غلاف دهنی 🚺 أ ۱ - الزنبركي ب ١ - نواة ٣ - تفرعات نهائية ٤ - الخلية العصبية ٣- النيتروجين ا- محافظة السويس - مديرية التربية والتعليم ب ۱ - مستودع به زئبق ۱ أ ۱ – الميزان الحساس – الميزان الزنبركي أ ١ - ثانى أكسيد الكربون ۲- (۳۵) درجة سيليزية - (٤٢) درجة سيليزية ٣- الخلية العصبية ب ١- يدخل في عملية التنفس والاحتراق. مرا للحمر أي ٤- المخ – الجمجمة ٣- النباتات - البناء الضوئي ب لمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع؛ فنتمكن من قراءة ٢- يستخدم في قياس درجة حرارة السوائل. درجة الحرارة بسهولة. ا ۱ - جيدة ٢- المخيخ الأكسجين - ١ أ ( ۳- تزداد ٤- ثاني أكسيد الكربون ٣- (١) نيوتن ب ١- لأنه يذوب في الماء. ب ١ - الميزان ذي الكفتين ٢- لمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع؛ فنتمكن من قراءة ٢- يستخدم في قياس كتلة الأجسام الكبيرة درجة الحرارة بسهولة. ا ١ - المفاصل ٢- الترمومنر المئوى ا ۱ - النحاس ٣- مواد جيدة التوصيل للحرارة ٤- الكتلة (1.)-ب يعمل كعامل مساعد يزيد من سرعة انحلال فوق أكسيد ب ١- يتعكر ماء الجير الرائق. الهيدروجين إلى ماء وأكسجين دون تغير خواصه. ٢- يؤدي إلى حدوث تسمم.

٢- الأكسحين

٤- الزنبركي

٤- النيتروجين

٢- الكحول الإيثيلي

٢- درجة الحرارة

٢- أنبوبة زجاجية سميكة

3- (11)

٤- النيوتن

٢- الكتلة

٢- ثلاث

٤- ثابتة

٤- المخيخ

= ۳۰ کیلوجرام

٢- محدودة الحركة

٢٠- ثاني أكسيد الكربون

٤- الحبل الشوكي

۲- (۱۲) قد يودي إلى

تآكلها

### ١٧- محافظة المنيا - إدارة المنيا التعليمية

الميزان ذى الكفتين – النيوتن
 - الميزان ذى الكفتين – النيوتن
 - حجم – الحرارة
 - (۲۱٪) – (۲۳٪)
 - (۱۲٪) – (۲۳)

المواد ردينة التوصيل للحرارة	المواد الجيدة التوصيل للحرارة	وجه المقارنة
المواد التى لا تسمح بسريان الحرارة خلالها	المواد التى تسمح بسريان الحرارة خلالها	التعريف
الخشب، البلاستيك،	الحديد، الألومنيوم،	أمثلة
المطَّاط و ﴿	النحاس، الزِّئبق.	

- - - 3 1 1 V 7- V 3- X 3- X
  - ١- يحمى الأرض من أضرار الأشعة فوق البنفسجية.
     ٢- لأنه لا يشتعل ولا يساعد على الاشتعال.

### ١٨- محافظة أسيوط - إدارة منفلوط التعليمية

- $CO_2 (\cdot, \cdot \tau) \tau$  المكان  $\tau$  الطبى  $\tau$ 
  - ١- كتلة الجسم على سطح القمر
     = كتلة الجسم على سطح الأرض = ٢٠كجم
     ٢- وزن الجسم على سطح الأرض
- - ۲ النحاس ۲ الحبل الشوكى ۳ الأكسجير
     ۲ حفظ توازن الجسم أثناء الحركة
    - ٢ حماية القلب والرئتين والمساعدة على عملية التنفس
       ١ الخلية العصبية

      - ب ١ الطرفان السفليان
- ٢ المشى والجرى والجلوس والوقوف وحمل باقى أجزاء
   الجسم
  - ٣ عظمة الفخذ ٤ عظمتا الساق
     ٥ عظام القدم

#### ١٩- محافظة قنا - إدارة نجع حمادى التعليمية

- $O_2 1$  الزجاج  $O_2 1$  الزجاج  $O_2 1$  الكوع  $O_2 1$  العظام
- ب ١ الوزن ٢ مواد جيدة التوصيل للحرارة
  - ا ۱ درجة حرارة السوائل درجة حرارة جسم الإنسان
     كربون أكسجين
  - ١ تنتقل الحرارة من الجسم الساخن إلى الجسم البارد.
     ٢ تتكون طبقة من أكسيد الحديد (يصدأ).
- - درجة الحرارة بسهولة. ٢- لأنه لا يشتعل ولا يساعد على الاشتعال.

المفاصل واسعة الحركة	المفاصل الثابتة	وجه المقارنة
هى مفاصل تسمح بالحركة فى جميع الاتجاهات	هى مفاصل لا تسمح بالحركة	التعريف
مفصل رسغ القدم	المفاصل التى تربط عظام الجمجمة	المثال

### ٢٠- محافظة الأقصر - إدارة الأقصر التعليمية

- ۱ ۱ الزنبركى ۲- محور
- ٣- بيضاء ٤- الماء
- ١ لمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع؛ فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.
- ٢- لأنه مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل (ضربات القلب والتنفس).
  - X-E V-T V-7 X-11

Fig. 1	
مواد رديئة التوصيل للحرارة	مواد جيدة التوصيل للحرارة
الخشب – البلاستيك	الحديد – النحاس

- الحديد النحاس الخشب البلاستيك الحديد البلاستيك ٢ 1 أ الحربون الكربون
- ۳- البروتینات
   ۶- التفرعات النهائیة
   ۱ تحدث ظاهرة الاحتباس الحراری وتزداد درجة حرارة
  - ب ١ تحدث طاهره الاحتباس الخراري وبرداد درج الأرض،
    - ٢- ينسكب الزئبق في الفم؛ مما يؤدِّي إلى التسمُّم.
      - ۱ | ۱ الكيلوجرام
         ۲- المواد جيدة التوصيل للحرارة
      - ٣- الهبكل المحوري 3- الثلج الجاف
        - ٣- الهيكل المحورى
           ١- التلج الجاف
           ١- كربونات الكالسيوم
          - ٢- حمض الهيدروكلوريك المخفف

الإيداع: ۲۰۸۸/۲۲۰

# سادشا: امتحانات الإدارات ٢٠٢٠ تالفخافظات ٢٠٢٠ التعليمية بالمحافظات



# محافظة القاهرة - إدارة شرق مدينة نصر التعليمية

Maria de la companione de	ا كمل ما يأتم: ١ - يتركب الجهاز العصبى المركزي من	0
**************************************	١ - بد كب الجهاز العصبي المركزي من	1
ريا. . ترالدرجة سيليزية.	٧ - تقاب الكالة بوحدة بينما يقاس الوزن بو	
يزيه إلى "" لدئتين.	ا كمل ما ياتم:  ۱ - يتركب الجهاز العصبى المركزى من	
<i>لرئتين.</i>	<ul> <li>٣ - يبدأ تدريج الترمومتر المثوى من القلب وا</li> <li>٤ تحمى المخ، بينما يحمى القلب وا</li> </ul>	4
	ا	
	و صوب ما تحته خط:	-
The marks the terms again	١ - غاز ثاني أكسيد الكربون شحيح الذوبان في الماء.	
	٢ - مفصل الركبة وإسع الحركة،	
A section of the section of	المراحة (/) أو (X) أمام العبارات الاتية:	Ò
The PARker Reserve	١ - بحافظ النخاع المستطيل على أتزان الجسم الله الصر	Ĭ
The same of the sa	ب دوه سرا المسمول وزنه	
I have the the trade of the second and	<ul> <li>٢ - توبر كلته الجسم على وروسي</li> <li>٣ - يسمى غاز النيتروجين بالآزوت ومعناه (غاز الحياة).</li> </ul>	
I - is what it in the second is a second with the second	وروال من الماء الأعلم والماء	
A Company of the Company	The second secon	
the state of the state of the state of the	the state of the same of the s	4
The state of the s	<ul> <li>۱ - اقترب جسم خارجی من العین فجاه.</li> <li>۲ - وضع شریط ماغنسیوم مشتعل فی مخبار به أکسجین.</li> </ul>	į
The second section of the second section is	اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:	
لأكسجين - النيتروجين - ثانى أكسيد الكربين	العر الرجابة الطحيحة للله بين الحدد الأراد	Ψ
(17-78-77)	٢ - عدد الأعصاب المخية زوجًا من الأعصاب.	
المواد السائلة - جسم الإنسان - المواد الصلبة	<ul> <li>٣ - يستخدم الترمومتر الطبى فى قياس درجة حرارة:</li> </ul>	
جين في المعمل: ﴿ ﴿ إِنَّ اللَّهُ عَلَى اللَّهُ عَلَى اللَّهُ عَلَى اللَّهُ عَلَى اللَّهُ عَلَى اللَّهُ عَلَى ا	٤ - يستخدم كعامل مساعد عند تحضير غاز الأكس	
- ثانى أكسيد المنجنيز - كربونات الكالسيوم	(فوق أكسيد الهيدروجين	
A State of the Best of the Section	ب علل لما يأتى:	
the state of the s	١ - تصنع مقابض أواني الطهي من الخشب أو البلاستيك.	
The state of the second		6

•	بالمحافظات	التعليمية	يتهانات الإدارات	
~	1	10	المالات المالات	

	اكتب المصطلح العلمى:
A CONTRACTOR MANAGEMENT AND A CONTRACTOR A	١ - وحدة بناء الجهاز العصبي.
()	٢ - مواد لا تسمح بسريان الحرارة خلالها.
	٣ - لهب يستخدم أثناء قَطْع ولحام المعادن
() H يحيط بها مادة بيضاء. المستحدد (	ع - عضو يتكون من مادة رمادية على شكل حرف
- يحيط بها ماده بيضاء.	ي جسم كتلته على سطح الأرض ٣٠ كيلوجرامًا، ١
	١ - وزن الجسم على سطح الأرض.
A CONTRACTOR OF THE CONTRACTOR	201 - Land la 11 - 2
مصر القديمة التعليمية	🕜 محافظة القاهرة - إدارة
the second secon	أكمل العبارات الأتية:
الى درجة حرارة	١ - يبدأ تدريج الترمومتر الطبى من درجة حرارة
وينتج غاز	٢ - في عملية البناء الضوئي يمتص النبات غاز
	٣ - من أمثلة المواد رديئة التوصيل للحرارة
	٤ - يتكون الهيكل المحوري في جسم الإنسان من
	ه - الكتلة مقدار ثابت لا يتغير بتغير
And the second s	📦 اذكر أهمية واحدة لكل من:
٢ – الغضاريف.	١ - لهب الأكسى أسيتيلين.
the state of the s	<b>الختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:</b>
إن وزنك على سطح القمر سيكون:	١ - إذا كان وزنك على سطح الأرض هو ٦٠ نيوتن ف
(٦ نيوټن - ٦٠ نيوټن - ١٠٠ نيوټن - ١٠ نيوټن)	State and the second of the second
ى على غاز ثانى أكسيد الكربون يتكون على جدار المخبار	٢ - عند وضع شريط من الماغنسيوم في مخبار يحتو
(الكربون - النيتروجين - الماغنسيوم - الأكسجين)	عنصر:
(الألومنيوم - النحاس - الحديد - الزجاج)	٣ - حدد أيها أسرع توصيلًا للحرارة:
ى، ما عدا أنه: (جيد التوصيل للحرارة -	٤ - كل مما يأتى من خواص الزئبق كسائل ترمومترة
نياس درجة الحرارة - لا يلتصق بجدار الأنبوبة الشعرية)	مادة منتظمة التمدد - يعطى مدى محدودًا لة
The San Harry Street and Name of the	

(riv)—

(النصفين الكرويين - المخيخ - النخاع المستطيل - الحبل الشوكي)

Y

🛂 اذکر السبب العلمی لکل مما یلی:
١ - غاز الأوزون مهم جدًا في الطبيعة،
٢ - إصارة الدنام السوال والسوال المفاق
المراقبة الم
lable 7 L (L and slager)
٢ - قوة جذب الأرض للأجسام،
ب ماذا يحدث عند؟:
١ - تعرض مسمار مبلل بالماء عدة أيام لجو رطب،
٢ - تعرض الإنسان المستمر للضوضاء،
نَع علامة (/) أمام العبارة الصحيحة، وعلامة (X) أمام العبارة الخطأ:
١ - يستخدم الترمومتر المئوى في قياس درجة حرارة السوائل المختلفه.
٢ - يستخدم الميزان الرقمي في قياس الوزن.
٣ – مفصل المعصم من المفاصل واسعة الحركة.
٤ - تنتقل الحرارة من الجسم البارد إلى الجسم الساخن.
٥ - يحتل غاز الأكسجين ٧٨ ٪ من مكونات الهواء الجوى.
س محافظة الجيزة - إدارة الوراق التعليمية
(1) أكمل العبارات الأتية:
١ – يقاس الوزن بوحدة
٢ - المصدر الأساسى لغاز الأكسجين في الهواء هو
٣ - جميع المعادنالتوصيل للحرارة.
٤ - يقع في الجهة الخلفية للمخ أسفل النصفين الكرويين.
ب علل لما يأتى:
١ - يستخدم الزئبق في صنع الترمومترات.
٢ - تضاف الخميرة إلى العجين في صناعة الخبز.
🙀 🕴 اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
١ - يتكون القفص الصدري في الإنسان من زوجًا من الضلوع.
في ٢ - يبلغ عدد الأعصاب المخيةنوجًا.
TIA

	بالمحافظات	التعليمية	Chlam		5
9	The second		141	CUL.	

	٢ ـ پېروب استون استوري من استانستان فقرق استان المرق استان المرق ا
(71-77-87)	ع - المادة الرمادية في الحبل الشوكي على عام
(A - F - H)	ب إذا كانت كتلة جسم = ٦٠ كجم على الأرض، فاحسب:
	ب كتلته على القمر. ١ - كتلته على القمر.
	ا هع علامه ( ٧) أو (٨) أمام العبارات الأتية:
	١ - يتكون جزىء النيتروجين من درتى نيتروجين.
( )	٧ - تقل كتلة المواد بعد اتحادها بغاز الأكسجين.
*	٣ - مفصل الكتف من المفاصل ثابتة الحركة.
()	٤ - يتفاعل غاز الأكسجين مع شريط الماغنسيوم المشتعل مكونًا مادة بيضاء
	ن اذكر أهمية واحدة (أو استخدامًا واحدًا) لكل مما يأتى:
	د الماد حدة التمميل الماء
	٢ - الغلاف الجوى.
And the state of the state of	👔 اكتب المصطلح العلمى:
()	١ - غاز يتكون جزيئه من ثلاث ذرات أكسجين.
,	٢ – أداة تستخدم في قياس درجة حرارة السمارًا
	٣ - فإذ ينتج عن جرة العمل العد ت
()	٤ - جزء من الجهاز العصبى مسئول عن الفعل المنعكس.
	تِ انظر إلى الشكل الذى أمامك، ثم أجب عن الأتى:
<del></del>	١ - المادة (١) هي
	٢ - المادة (٢) هي
	غاز ثانى (۱) أكسيد الكربون أكسيد الكربون

# 🖹 محافظة القليوبية - إدارة شرق شبرا الخيمة التعليمية

مل ما يأتى:	را اک
مل ما یاتی: - یحاطبغلاف دمنی.	
	۲ ;
12. als. N - 15. 12. at 11.	٤ :
- يشكل غاز النيتروجين	
: andall alborall (1751)	
()	I
٧ - وه شر يساورنا والاتورير عن مدى برودة أو سخونة الأجسام.	
الكارين الكاري	
(	
ع - وحده بناء الجهار العصبي. • علل لما يأتى:	١
١ - توجد غضاريف بين فقرات العمود الفقرى.	
٢ - يعطى الزئبق مدى واسعًا لقياس درجة الحرارة.	
اختر الاجابة الصحيحة مما بين القوسين:	r d
١ - من المفاصل محدودة الحركة:	
٢ - من المواد رديئة التوصيل للحرارة:	
٣ - يتكون القفص الصدرى في الإنسانمن الضلوع. (١٠ أزواج - ١٢ زوجًا - ١٣ زوجًا)	
٤ - يقاس الوزن بوحدة:	
إذا كانت كتلة الجسم = ٦ كجم على سطح الأرض، فاحسب:	
١ - وزنه على سطح الأرض.	
صوب ما تحته خط:	
١ - زيادة نسبة غاز النيتروجين تؤدى إلى ارتفاع درجة حرارة الأرض.	
٢ - المخيخ هو مركز التحكم الرئيسي في جسم الإنسان.	
انظر إلى الشكل المقابل، ثم أجب:	
١ - اسم الشكل ، ويستخدم في قياس	
٢ - الجزء (١) ، ووظيفته	

موقع المقوف

) الإدارات التعليمية بالمحافظات

والمحلة التعليمية	
	ا الكمل العبارات الأتية: الكمل العبارات الأتية: الكمل العبارات الأتية:
	ا من الهيكل الطرفي في الإنسان من و و
لمنجنيذ الي	٧ - بنحل فوق أكسيد الهيدروجين في وجود ثاني أكسيد ا
أسرع المعاين تعصيلًا للحرارة.	و حميع المعادن التوصيل للحرارة، ويعتبر
	ماذا يحدث إذا؟:
	ب مادي تعرض مسمار مبلل بالماء عدة أيام لجو رطب.
الهواء الحوى.	ر قلَّت نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون بدرجة كبيرة في
	ا اكتب المصطلح العلمى:
با بانتظام مع تغير درجة الحرارة. ()	ا الموجود به العلمية هي تغير حجم السائل الموجود به
لمختلفة إلى المخ والعكس. ()	· ٢ - المسئول عن نقل الرسائل العصبية من أجزاء الجسم ا
حية. ()	٣ - غاز يدخل في تركيب المركبات البروتينية والأنسجة ال
	٤ - أحد أجزاء الهيكل المحورى ويعمل على حماية القلب
	ب علل لما يأتى:
ة. ٢ - إصابة النخاع المستطيل تؤدي إلى الوفاة.	١ - عندما تلمس قطعة من الثلج بيدك فإنك تشعر بالبرود
ه على سطح القمر. (اكتب القانون المستخدم)	و مسم كتلته على سطح الأرض ٦٠٠ جرام، احسب وزند
	ب <sub>اختر</sub> الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
على سطح القمركجم. (٢٠ - ٢ - ٢٠٠)	١ - جسم كتلته على سطح الأرض ٢٠٠ كجم تكون كتلته ع
(الحديد – الخشب – النحاس)	٢ - من المواد التي لا تسمح بانتقال الحرارة خلالها:
(النصفان الكرويان - المخيخ - الحبل الشوكي)	٣ - المسئول عن الحركات الإرادية:
إنطلاق ضوء وحرارة.	٤ - الاحتراق هو اتحاد المواد مع غازبسرعة، و
(النيتروجين - الأكسجين - الهيدروجين)	
	ا صوب ما تحته خط:
كز الأرض.	<ul> <li>١ - قوة الجاذبية الأرضية تظل ثابتة بابتعاد الجسم عن مر</li> </ul>
	٢ - يعمل الآزوت على حماية الأرض من أشعة الشمس الض
(1)	ب انظر إلى الشكل المقابل، ثم أجب:
A FIN	
A Y	١ - الرسم يشير إلى
(Y)—	٢ - اكتب البيانات:
(r)	······································

# 📵 محافظة البحيرة - إدارة المحمودية التعليمية

		أ أكمل العبارات الأتية:	i (V)
	رالسائل مع تغير	١ - الفكرة الأساسية لعمل الترمومتر هي تغي	
	ثاني أكسيد المنجنيز إلى و .	٢ - فوق أكسيد الهيدروجين ينحل في وجود	-5-0
		٣ - يتركب الجهاز العصبي من جهازين هما	
	ليات و	٤ - ينتج غاز ثانى أكسيد الكربون نتيجة لعم	
	بينما تتوقف علىبينما	٥ - كتلة الجسم مقدار ثابت لا يتغير بتغير	į
	:4	ب جسم كتلته على الأرض ٣٠ كجم، احسب	4
· · ·	٢ - وزنه على سطح القمر	١ - وزنه على سطح الأرض.	
		أ اكتب المصطلح العلمى:	Y
()	فونة أو برودة الجسم.	۱ - مؤشر يساعدنا على التعبير عن مدى سـ	į
()	<u>.</u> سم.	٢ - عضو مسئول عن الأفعال المنعكسة بالج	
()		٣ - أماكن تقابل العظام وتسمح بالحركة.	
()	مشبك الورق المعدني.	٤ - وحدة قياس الكتلة وتكافئ تقريبًا كتلة ،	
()	ومجذوب إليها بفعل الجاذبية.	٥ - خليط من الغازات يحيط بالكرة الأرضية	i
6 = 15		ب اذکر وظیفة کل من:	
	٢ - العمود الفقارى.	١ - لهب الأكسى أسيتيلين.	- 1
		أ علل لما يأتى:	(T)
تنفس.	لجوى بالرغم من استهلاكه في عملية الن	١ - تظل نسبة الأكسجين ثابتة في الغلاف ا	i
		٢ - يعطى الزئبق مدى واسعًا لقياس درجة	
		٤ - يختلف وزن الجسم باختلاف الكوكب ال	
		ب اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسير	
1 17 - 11)		١ - عدد أزواج الضلوع الملتحمة من الأمام	
	(النصفين الكرويين – الم	٢ - تقع مراكز التفكير والتذكر في:	
ي د - النحاس - الألومنيوم	V/X	٣ - أسرع المعادن توصيلًا للحرارة:	
	ربونات الكالسيوم - أكسيد الكالسيوم	<ul> <li>الاسم العلمي لماء الجير هو:</li> </ul>	
سيدروسيد العاسير	70.	أ ماذا يحدث فى الحالات الأتية؟:	(1)
	ٲۊ.	١ - إذا لمست يدك مجموعة من الأشواك فج	Ĭ
		٢ - زيادة معدل احتراق الوقود وقطع وإزال	
		٣ - عدم وجود اختناق فوق مستودع الزئبق	į
		<ul> <li>٤ - عند احتراق سلك التنظيف (بالنسبة لك</li> </ul>	
		, .	b



انظر إلى الشكل المقابل، ثم أجب:

ر - هذا الشكل يمثل جهاز تحضير غاز

ع - اذكر استخدامين لهذا الغاز



	أكمل العبارات اللتية:
ويساوي تقي	الحرام هو وحدة قياس

	ويساوى تقريبًا	١ - الجرام هو وحدة قياس
	زوجًا، وهي من مكونات الجهاز العصبي	٧ - يبلغ عدد الأعصاب المخية
بتفرعات	هي بتفرعات بينما جسم الخلية العصبية ينتهي	م - محور الخلية العصبية ينتر
	م الحياة؛ لأنه لا يساعد على	، ـ غاز يسمى عدي

ب على لما يأتى: ١ - تترك مسافات محسوبة بين قضبان القطارات.

٢ - تتآكل أعمدة الحديد مع الوقت إذا لم يتم عزلها بالدهانات.

### اكتب المصطلح العلمى:

()	١ - العامل المساعد على تحضير غاز الأكسجين في المعمل.
)	۲ - ترمومتر تدریجه یبدأ من صفر°م، وینتهی عند ۱۰۰°م.
)	م ۱۳۳۰ ت مناسق سیالا سیالا مناس

٤ - غاز لا يشتعل، ولا يساعد على الاشتعال، ويلزم لإتمام عملية البناء الضوئي.

ب جسم كتلته على الأرض ٦٠ كجم، احسب وزنه على الأرض، وزنه على القمر.

### إ فع خطًّا تحت الخطأ، مع التصويب:

١ - غاز الأكسجين أثقل من الهواء، ويذوب في الماء.

٢ - تزداد كتلة الجسم بزيادة كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم.

٢ - كتلة سلك التنظيف تزداد عند حرقها لاتحادها مع النيتروجين.

٤ - يشترك الجهاز العصبي والعضلي والهضمي في حركة الإنسان.

### ب علل لما يأتى:

يُضغط غاز الأكسجين في أسطوانات حديدية.

١ - يعتبر مفصل الركبة محدود الحركة.

### أ اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:

١ - من وظائف النصفين الكرويين:

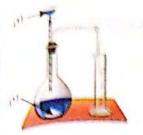
(تنظيم العمليات اللاإرادية - إرسال الاستجابات المناسبة لأعضاء الحس - تنظيم ضربات القلب)

٢ - نبعد اليد بسرعة عند لمس أشواك نتيجة نبضات عصبية من: (المخ - العضلات - الحبل الشوكي)

٣ - جهاز تعتمد فكرة عمله على تمدد السوائل بالحرارة: (الترمومتر - الميزان المعتاد - الميزان الزنبركي)



العلوم - للصف النسادس الابتدائي - الفصل الدراسي الأول · •



- 純 مّارن بين المواد جيدة التوصيل للحرارة، والمواد ردينة التوصيل للحرارة،
  - من حيث: (التعريف ومثال).
  - 🥞 الجهاز التالي جهاز تحضير غاز ثاني أكسيد الكربون:
  - ١ رقم (١) يشير إلى ....... ، ورقم (٢) يشير إلى ...
- ٢ يجمع الغاز بإزاحة لأنه ٢ يدخل الغاز في عملية

## محافظة مطروح - مديرية التربية والتعليم

### 🥇 أكمل العبارات اللَّتية:

- ١ تتكون الخلية العصبية من جزأين رئيسيين، هما .........
  - ٢ من المواد رديثة التوصيل للحرارة ....... و .....
- ٣ عدد الأعصاب الشوكية ...... زوجًا، بينما عدد الأعصاب المخية ..... زوجًا.
  - ٤ من أسباب ارتفاع نسبة ثاني أكسيد الكربون في الهواء .......... و .......

### ب اكتب المصطلح العلمى:

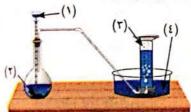
- ١ غاز يسمى بالآزوت، ومعناه (عديم الحياة).
  - ٢ عضو مسئول عن الأفعال المنعكسة.

### أ صوب ما تحته خط:

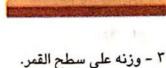
- ١ يستخدم غاز الأكسجين في إطفاء الحرائق.
   ٢ يعمل القفص الصدرى على حماية الحبل الشوكي.
  - ٣ أعلى درجة في الترمومتر المئوى تمثل درجة تجمد الماء.
  - ٤ النخاع المستطيل مسئول عن المحافظة على توازن الجسم أثناء الحركة.

### ب علل لما يأتى:

- ١ يستخدم الزئبق في صناعة الترمومترات. ٢ توجد الغضاريف بين فقرات العمود الفقاري.
  - 🪺 أمامك جهاز يوضح تحضير الأكسجين في المعمل، اكتب البيانات على الرسم:



- ..... Y ..... - £
  - ب اذكر وظيفة واحدة لكل من:
- ١ طبقة الأوزون. ٢ - لهب الأكسى أسيتيلين.
- 🣫 إذا كانت كتلة جسم على سطح الأرض ٦٠ كيلوجرامًا، فاحسب:٠
  - ١ كتلته على سطح القمر.
     ٢ وزنه على سطح الأرض.
    - ب اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
    - ١ أى مما يلى من المفاصل محدودة الحركة؟:
      - ٢ النيوتن = وزن جسم كتلته ...... جرام.
        - ٣ أفضل أنواع المعادن في توصيل الحرارة:



(الكوع - الفخد - الرسغ)

 $(1 \cdot \cdot \cdot - 1 \cdot \cdot - 1 \cdot)$ 

(الحديد - الألومنيوم - النحاس)

# 9 محافظة المنوفية - إدارة شبين الكوم التعليمية

	اكمل الجمل الأتية بما يناسبها:
	ا - مفصل المرفق من المفاصل الحركة.
	٧ - يتكون جزىء غاز مسمس من اتحاد ذرة كريهن بذرت اي
المرين.	٣ - يتركب في جسم الإنسان من ٣٣ فقرة عظمية.
	ع - يمتد من جسم الخلية العصبية تفرعات تسمى
	اذکر السبب العلمی (بم تفسر؟):
	١ - يتعكر ماء الجير عندما يمر به غاز ثاني أكسيد الكربون.
	٧ - يفضل استخدام الزئبق في صناعة الترمومترات.
	الكتب المصطلح العلمى:
	١ - وحدة قياس الوزن، وتكافئ تقريبًا وزن جسم كتلته ١٠٠ جم
سجين.	٢ ـ عامل يساعد على انحلال فوق أكسيد الهيدروجين إلى ماء وأك
()	٣ - جسم فضائى تبلغ جاذبيته أ (سدس) جاذبية الأرض.
()	<ul> <li>عاز يستهلكه النبات أثناء عملية التنفس.</li> </ul>
	ب اذكر أهمية (أو وظيفة) واحدة لكل من:
ضاريف.	
	ر ﴿ فَعَ عَلَامَةً (√) أو (X) أمام العبارات الأتية:
( )	١ - جميع المعادن تسمح بسريان الحرارة خلالها.
( )	٢ - تقل كتلة المواد بعد اتحادها بغاز الأكسجين.
( )	٣ - مصادر التلوث تؤثر سلبًا على الجهاز العصبى للإنسان.
دری. ( )	3 - الهيكل الطرفى يضم الجمجمة والعمود الفقارى والقفص الص
( )	ه - تقع مراكز التفكير والتذكر في المخيخ.
حدوث البرق.	ب ماذا يحدث عند؟: اتحاد غاز الأكسجين مع غاز النيتروجين عند
	ا تخير الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
لكربوهيدرات - الماء - الدهون - البروتين)	١ - يكون النيتروجين أهم جزء في:
(17-77-17-71)	٢ - يبلغ عدد الأعصاب المخية زوجًا.
(الحديد - الهواء - النحاس - الألومنيوم)	٣ - كل المواد التالية موصلة للحرارة، ما عدا:
(أصغر من - أكبر من - ثابت - غير ذلك)	٤ - وزن شخص في البالون وزنه على سطح الأرض.
(ماء يغلى - الزئبق - الكحول - حمض)	٥ - يجب علينا تعقيم الترمومتر الطبى باستخدام:
المحيام .	ي دسو وه و واور سطح الأيض ٢٠ نيوتن، احسب كتلتو بالكر

# الدقهلية - إدارة شربين التعليمية 🕒 🕒

أ أكمل العبارات الأتية:	0
١ - وحدة قياس الوزن ويقاس الوزن بالميزان	
٢ - يستخدم الترمومتر المئوى في قياس درجة حرارة	
٣ - الغاز الأكثر تواجدًا في الهواء الجوى هو غاز	
ب إذا كانت كتلة جسم تساوى ٤٢ كيلوجرامًا، فاحسب:	
١ - وزنه على سطح الأرض.	- }
أ تخير الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:	(1)
١ - يحتوى مستودع الترمومتر الطبي على:	1
٢ - غاز يمثل ٢١ ٪ من الهواء الجوى: (الأكسجين - النيتروجين - ثانى أكسيد الكربوز)	
٣ - ينحل فوق أكسيد الهيدروجين في وجود ثاني أكسيد المنجنيز إلى:	
(أكسجين وماء - أكسجين وهيدروجين - هيدروجين وماء)	
٤ - مناطق تفصل بين فقرات العمود الفقارى، وتحميها من الاحتكاك ببعضها: (المفاصل - الغضاريف - الأوتار)	
ب اذكر أسماء العظام التى تحمى كلًّا من:	
١ - المخ.	
أ ضع علامة (√) أو (X) أمام العبارات الأتية:	F
١ - يشغل غاز ثانى أكسيد الكربون ٧٨ ٪ من مكونات الهواء الجوى.	Ĭ
٢ - تزداد كتلة المواد بعد اتحادها بالأكسجين.	
٣ - ضربات القلب وحركة المعدة من العمليات الإرادية.	
٤ - النحاس من المواد جيدة التوصيل للحرارة.	
ب قارن بين الأعصاب المخية والشوكية، من حيث: (مكانها - عددها).	
أ اكتب المصطلح العلمى:	1
١ - غاز يدخل في عملية البناء الضوئي.	-
٢ - المواد التي لا تسمح بسريان الحرارة خلالها.	
٣ - مقدار ما يحتويه الجسم من مادة.	
٤ - صورة من صور الطاقة تنتقل من الجسم الساخن إلى الجسم البارد.	•
ب انظر إلى الشكل المقابل، واكتب البيانات المشار إليها:	
١ – اسم الخلية	
٢ - رقم (١)	
رقم (۲)(۱)	



~(C)

# محافظة دمياط - مديرية التربية والتعليو

phiscolog and	اكمل العبارات الأتية:
٢ – كتلة لتر من الماء تكافئ	الكسجين مع الحديد بيماء
الله الماء تكافئ الله الماء تكافئ	<ul> <li>ب يستخدم الترمومتر لقياس درجة حرارة الأطفال</li> </ul>

### اكتب المصطلح العلمي:

١ - غاز يتكون من اتحاد ثلاث ذرات متماثلة.
 ٢ - وحدة بناء الجهاز العصبى.

٣ - موضع تقابل العظام في الجسم.

إستجابة تلقائية سريعة بواسطة الجهاز العصبي.

### ن ماذا يحدث عند؟:

١ - وضع ترمومتر طبى في ماء مغلى.

٢ - إضافة فوق أكسيد الهيدروجين على ثاني أكسيد المنجنيز.

### ا صوب ما تحته خط:

١ - كلما زادت كتلة الكوكب قل الوزن عليه.

٢ - السائل المستخدم في صناعة الترمومتر هو الماء.

٢ - يحتاج النبات لغاز ثاني أكسيد الكربون في عملية التنفس.

٤ - يستخدم غاز الأكسجين في صناعة الأغذية الفارغة.

### ب ما المقصود ب؟:

٢ - الاحتباس الحراري.

۱ - وزن تفاحة ۱۰۰ جرام.

### اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:

١ - جسم وزنه على سطح القمر ١٠ نيوتن، فيكون وزنه على الأرض ...... نيوتن.

$$(\cdots - \cdots - \cdots - \cdots)$$

جرام.

(\_\_\_\_\_)

(.....)

٢ - الألومنيوم يوصل الحرارة أسرع من: (النحاس - الحديد - الرصاص - الذهب)

٣ - من المفاصل محدودة الحركة: (الجمجمة - المرفق - الكتف - الرسغ)

٤ - عدد الأعصاب المخية ......عصبًا.

### ب علل لما يأتى:

١ - توجد غضاريف بين فقرات العمود الفقرى. ٢ - للأجسام العالقة أهمية كبيرة.

# العليمية الشيخ - إدارة بيلا التعليمية

	1 أكمل العبارات الأتية:
······································	١ - تتكون الخلية العصبية من جزأين رئيسيين هما
Westernaments.	؛
يه الأعصاب المخيةزوجًا،	٣ - عدد الأعصاب الشوكية زوجًا، بينما ع
الهواءو	٤ - من أسباب ارتفاع نسبة ثاني أكسيد الكربون في
	😛 اكتب المصطلح العلمى:
(10-10-10-10-10-10-10-10-10-10-10-10-10-1	١ - غاز يسمى بالأزوت، ومعناه (عديم الحياة).
(	٢ - عضو مسئول عن الأفعال المنعكسة.
	👣 🧻 صوب ما تحته خط:
	١ - يستخدم غاز الأكسجين في إطفاء الحرائق.
ي.	٢ - يعمل القفص الصدرى على حماية الحبل الشوك
	٣ - أعلى درجة في الترمومتر المئوى تمثل درجة تـ
	٤ - النخاع المستطيل مسئول عن المحافظة على تو
	😛 علل لما يأتى:
- توجد الغضاريف بين فقرات العمود الفقارى.	۱ - يستخدم الزئبق في صناعة الترمومترات. ٢
	😙 🦚 اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
(الكوع - الفخذ - الرسغ)	١ - أى مما يلى من المفاصل محدودة الحركة؟:
ام.	۲ - النيوتن يساوى وزن جسم كتلتهجر
(الحديد - الألومنيوم - النحاس)	٣ - أفضل أنواع المعادن في توصيل الحرارة:
وجرامًا، فاحسب:	اذا كانت كتلة جسم على سطح الأرض ٦٠ كيا 🔑
- وزنه على سطح الأرض.	١ - كتلته على سطح القمر. ٢
	٣ - وزنه على سطح القمر.
عمل،	🚺 🌓 أمامك جهاز يوضح تحضير الأكسجين فى الم
	اكتب البيانات على الرسم:
(1)	
(1)	<b>:</b>
(1)	😛 اذكر وظيفة واحدة لكل من:
سيتيلين.	١ - طبقة الأوزون. ٢ - لهب الأكسى أ



# الشرقية - إدارة كفر صقر التعليمية التعليمية

	العبارات اللتية:
A STATE OF THE PARTY OF	المستركب الجهاز العصبى في الإنسان من جهازينو
The state of the s	٧ - يتم تحضير غاز الأكسجين منفي وجود
	م ـ وحدة قياس الوزن هي ، بينما وحدة قياس الكتلة هي
Victor()	ا ينتج غاز الأكسجين من عملية ويستهلك في عملية
	ي على لما يأتى:
ع المستطيل تؤدى إلى الوفاة.	، لا يجمع غاز تاني الحسيد الكربون بإزاحة الماء، ٢ - امرارة الزيرا
ع المستعمل تودي إلى الوقاة.	المصطلح العلمى:
()	) المستول عن الأفعال المنعكسة.
()	٧ - هيكل يضم الجمجمة والعمود الفقاري والقفص الصدري.
()	<ul> <li>٢ - مكون أساسى لجميع المركبات البروتينية.</li> </ul>
()	ء - مفاصل تتيح الحركة في اتجاه واحد فقط.
	ي ماذا يحدث عند؟:
٢ - لمس قطعة من الثلج.	ر _ وضع شريط ماغنسيوم مشتعل في أنبوبة مملوءة بغاز الأكسجين.
I I	اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
(11-11-11)	المخية الأعصاب المخيةزوجًا من الأعصاب.
خفف إلى:	٧ - يتصاعد غاز ثاني أكسيد الكربون عند إضافة حمض الهيدروكلوريك الم
السيوم - هيدروكسيد الكالسيوم)	(كربونات الكالسيوم - أكسيد الك
	٣ - كل مما يلى من خواص الزئبق، ما عدا:
ى محدودًا لقياس درجة الحرارة)	(جيد التوصيل للحرارة - لا يلتصق بالجدار - يعطى مد
(الوزن - الكتلة - الحجم)	ع مقدار ثابت لا يتغير بتغير المكان.
ب وزنه على سطح القمر.	ب إذا كان جسم كتلته على سطح الأرض تساوى ٦ كيلوجرامات، احس
( )	١ - عدد فقرات العمود الفقارى ١٢ فقرة.
( )	٢ - تزداد كتلة المواد بعد اتحادها بغاز الأكسجين.
( )	٣ - الحديد أسرع توصيلًا للحرارة من النحاس.
	٤ - يستخدم غاز الأكسجين في ملء إطارات السيارت.
	ع ـ يستحدم عار المصبين على من على المن br>ب اذكر أهمية كل مما يأتى:
the first to	
	١ - لهب الأكسى أسيتيلين. ٢ - الترمومتر المئوى

(179)

# الله محافظة الإسماميلية - مديرية التربية والتعليم

0	1 أكمل العبارات اللَّتية؛	
İ	١ - المعذان ثم الكفت : يسم في المعذا	ن الزلبركي يستخدم في فياس
	٢ - الحديد التوصيل للحرارة، بينما البلاستيك	التوصيل للحرارة.
	٣ - يتم تحضير غاز الأكريجين في المعمل من المحمل من	14 STATES STATES IN THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES OF THE STATES
	1 – السطح الخارجي للنصفين الكروبين يعرف بــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	ي مادة مدوسمسي اللون.
	🛩 إذا كانت كتلة جسم على سطح الأرض .٣٠ كيلوجرامًا، احس	14,41
	١ - كتلة الجسم على سطح القمر. ٢ - وزن الجسم على سطح ال	
(1)	<ul> <li>أ تخير الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:</li> </ul>	
-	١ - يشكل غاز النيتروجين ٪ من الهواء الجوى،	(1 - 18 - VA - 81)
1	٢ – أفضل المعادن في توصيل الحرارة هو:	(الألومنيوم - اللحاس - الحديد - الزنيق)
į	٣ - تتصل عظام الطرفين العلويين بعظام:	(الكتف - الفخل - الساق - العوض)
-	🕶 علل لما يأتى:	
	١ - وجود اختناق في الأنبوبة الشعرية للترمومتر الطبي.	
i	٢ - زيادة اشتعال شظية متقدة عند إدخالها في مخبار به أكسجدٍ	ن.
	٣ - إصابة النخاع المستطيل تؤدى إلى الوفاة.	
(	1 اكتب المصطلح العلمى:	
	١ - قوة جذب الأرض للجسم.	(
	٢ - مؤشر يساعدنا على التعبير عن سخونة أو برودة الجسم.	(
	<ul> <li>٢ - استجابة تلقائية من الجسم نحو المؤثرات المختلفة.</li> </ul>	(,4,000,000,000,000,000,000,000,000,00
	ب صوب ما تحته خط:	
	١ - يبلغ عدد الأعصاب المخية ٣١ زوجًا من الأعصاب.	
	٢ - كلما زادت كتلة الكوكب قلت جاذبيته وزاد وزن الأجسام عليه	the same of the same
1	# 10 mm 1 mm 1 mm 1 mm 1 mm 1 mm 1 mm 1	
(1)	(1) اذكر أهمية واحدة لكل من:	
	١ - القفص الصدرى. ٢ - لهب الأكسى أسيتيلين.	٣ - المخيخ.
	😛 الشكل الذى أمامك يمثل تحضير غاز معمليًّا.	
	أكمل ما يأتى:	
	١ - غاز	(1) (1)
	٢ – مسحوق ٣ – حمض	



### 🔞 محافظة بورسعيد - مديرية التربية والتعليم

The December of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of the Party of th	
	اكمل العبارات الأتية: من التدريج الترمومتر المثوى من درجة حدارة
هی عند درجهٔ حرارهٔ	ا ميدا تدريج الترمومتر المثوى من درجة حرارة ميد
هی عند درجه خراره	٧ - عدد الأعصاب الشوكية زوجًا، وعدد الأعصاب المخية
	. " !
کهاهل مساعد.	ع - يما تكوين البروتين بجسم الإنسان عنصر المعرو
ے بسر	ماذا يحدث عند؟:
11 20211 45 63	١ - وخز اليد بدبوس فجأة. ٢ - زيادة نسبة غاز ثاني أكسيد ا
لكربون بدرجه كبيرة في العلاف الحوى.	المر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
(111.)	ا اختر المهم المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي المعادي
	٢ ـ النيون يساوى حديد ودن بهم الإنسان: ٢ ـ من المفاصل الثابتة في جسم الإنسان:
(الكتف - الكوع - الجمجمة)	٧ - من المعادن في درجة توصيلها للحرارة: ٣ - أسرع المعادن في درجة توصيلها للحرارة:
(الألومنيوم - النحاس - الحديد)	م _ اسرع المعادل على درب موسيها للحرارة. ع _ يدخل غاز ثانى أكسيد الكربون فى صناعة:
(الفولاذ - النشادر - المياه الغازية)	ع - يدخل عار داني الحسيد التربون في صناعة:
	م على لما يأتم: ١ - يوجد اختناق بالترمومتر الطبي.
ى رغم استهلاكه اتناء التنفس والاحتراق.	٢ - تظل نسبة غاز الأكسجين ثابتة في الهواء الجو
	اكتب المصطلح العلمى:
	١ - استجابة تلقائية من الجسم نحو المؤترات المختلفة.
	٢ - لهب يستخدم في قطع ولحام المعادن.
()	٣ - مركز التحكم الرئيسي في جسم الإنسان.
	ې جسم کتلته ٦ کجم علی سطح الأرض، احسب:
٣ - وزنه على سطح القمر.	١ - كتلته على سطح القمر. ٢ - وزنه على سطح الأرض.
	موب ما تحته خط:
	١ - السائل المستخدم في الترمومتر الطبي هو الماء.
	<ul> <li>٢ - يشكل غاز النيتروجين ٨٧٪ من الهواء الجوى.</li> </ul>
د الكالسيوم.	٣ - عند مرور هواء الزفير على ماء الجير الرائق يتعكر مكونًا أكسير
Gm2)	$O_2$ ع - يرمز لغاز الأوزون بالرمز ء
127	ب انظر إلى الشكل، ثم أجب:
(1)	١ - الشكل الذي أمامك يوضح
7 9	<ul> <li>٢ - السحل الذي التي تدل عليها الأرقام:</li> </ul>
(Y)	The state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the s
(7)	(١)

(F)

العلوم . للصف السادس الابتدائى . الفصل الدراسي الأول

# 🗂 محافظة السويس - إدارة شمال السويس التعليمية

	1 أكمل العبارات الأتية:	0	
اء الجوى،	١ - تعد المصدر الأساسي للأكسجين في الهوا	1	
	٣ - يوجد اختناق في الترمومتر	-	
	٣ يوصل الحرارة أسرع من الألومنيوم.	-	
	٤ - الكتلة مقدار ثابت لا يتغير بتغير	1	
	ب علل لما يأتم؛ إصابة النخاع المستطيل تؤدى إلى الوفاة		
	أ اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:	0	
(محور الخلية العصبية - المخيخ - الحبل الشوكي)	١ - يحاطبغلاف دهني.		
(البروتينات - الدهون - الماء)	٢ - يكون النيتروجين أهم جزء في:		
(الأكسجين - النيتروجين - ثانى أكسيد الكربون)	٣ - غازيعكر ماء الجير الرائق.		
(الخشب - الحديد - البلاستيك)	٤ - من المواد جيدة التوصيل للحرارة:	-	
ه على سطح الأرض ووزنه على سطح القمر.	蘃 جسم كتلته على سطح الأرض ٣ كجم، احسب وزنا	-	
	<ul> <li>أو (४) أمام العبارات الأتية:</li> </ul>	<b>(T)</b>	
( )	<ul> <li>١ - يتكون غاز الأوزون من ذرتين، ويرمز له بالرمز О3</li> </ul>		
( )	٢ - يسمى غاز النيتروجين بالآزوت ومعناها (غاز الحياة)		
	٣ - يمثل غاز الأكسجين ٧٨ ٪ من مكونات الهواء الجوى.		
( )	٤ - تقل كتلة المواد بعد اتحادها بغاز الأكسجين.	1	
وبة. ( )	٥ - تتآكل المواد المصنوعة من الحديد عند تعرضها للرط	-	
ن الخشب.	😛 اشرح كيف تحصل على غاز ثانى أكسيد الكربون م	1	
0-0	🚺 انظر إلى الشكل، ثم أجب:	(1)	
	١ - الشكل الذي أمامك يوضح	i	
(1)	٢ - اكتب البيانات التي تدل عليها الأرقام:		
	(١)	į	
(r)	(٢)		
(r)	(٢)		
	🍳 اكتب المصطلح العلمى:		
(	١ - قوة جذب الأرض للجسم.		
(,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	٢ - مواد لا تسمح بمرور الحرارة خلالها.		



-(FPF)

# اللهِ محافظة جنوب سيناء - إدارة طور سيناء التعليمية

	The state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the s		
			المل العبارات الأتية:
	ويمكن قياس الوزن باستخدام	متخدام .	nes cui landicari. Tres Church
بعظام الحوض	ا تنصل عظام الطرفين	بعظام الكتف، بينم	ب تتصل عظام الطرفين ب تتصل عظام الطرفين
سطيزية	بايزية، وينتهى عند درجة	ر در جاه س	تن مج الثرمومتر المئوى يبدأ من
- Files	ير وينتج غاز	عملية البناء الضوثم	ع - يمتص النبات غاز في
	مصاب الشوكية زوجًا.	زوجًا، بينما عدد الأء	مرد الأعصاب المخية
			و اذكر فالدة واحدة لكل من:
	متر الطبي.	٢ - الترمق	، . النصفين الكرويين.
	- T	رات الأتية:	ا فع علامة (٧) أو (X) أمام العبا
( )		هو النحاس.	ا مع معدن في توصيل الحرارة
( )	دى.	مكونات الهواء الجو	٧ - يحتل غاز الأكسجين ٢٠,٠ ٪ من
( )	• •	الحركة.	٢ - مفاصل الجمجمة مفاصل عديمة
( )	كوِّن مادة بيضاء اللون.	عل مع الأكسجين وي	٤ - يتفاعل شريط الماغنسيوم المشت
( )		ك الفقرات.	و - الغضاريف تعمل على منع احتكا
( )	المخبة وهي بيضاء اللون.	يين يعرف بالقشرة	ه - السطح الخارجي للنصفين الكرو
, ,		لأرض، احسب:	ب جسم کتلته ٦ کجم علی سطح اا
القمر.	أرض. ٣ - وزنه على سطح	- وزنه على سطح الا	ب جسس حصد . ١ - كتلته على سطح القمر. ٢ -
	2 0 30	C 0 30	ج علل لما يأتى:
		لخشب أه البلاستيك	ج على من يوكود ١ - تصنع مقابض أواني الطهي من ا
	ثناء تحضده في المعمل	اذاحة المواء لأعلى أنا	۲ - يجمع غاز ثاني أكسيد الكربون بإ
	3 -	G5051	<ul> <li>٢ - يجمع عار دائي السيد اسربول به</li> <li>٢ - تضاف الخميرة إلى العجائن.</li> </ul>
		t de unio	
الزئبق - الكحول)	- (-0)		ا تخير الإجابة الصحيحة مما بين الة
	رانعاء - (الأكسجين - النيتروجين - ثانو		١ - السائل المستخدم في صناعة التر
			٢ - يستخدم غازفي صناء
	الشوكى - النخاع المستطيل - ال	(الحبل	٣ - الفعل المنعكس يتم فى:
لشوكى - المحيح)	(النخاع المستطيل - الحبل اا		٤ - المسئول عن توازن الجسم هو:
	أكسحين في المعمل.	ف تحضي غاز ال	٥ - ست ذر مساعد

(HH)

(ثاني أكسيد المنجنيز - الحديد - النيتروجين)

العلوم - للصف السادس اللانتدانين - الفصل الدراسي الأول

### 🌳 ماذا يحدث مُان الحالات التالية؟:

- ١ إصابة النخاع المستطيل.
- ٢ زادت نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون في الغلاف الجوى٠
  - ٣ لم يوجد مفاصل بين العظام في جسم الإنسان.

### ج انظر إلى الشكل الذى أمامك، ثم أجب عن الأتى:

- ١ هذا الشكل يدل على الخلية
  - ٢ اكتب البيانات على الرسم:
- .....(1)
  - (r)

#### أ اكتب المصطلح العلمى:

- ١ غاز تستخدمه البقوليات في تكوين البروتينات اللازمة لها.
  - ٢ غاز يتكون من ثلاث ذرات أكسجين.
- ٣ وحدة قياس الكتلة، وتكافئ تقريبًا لترًا من الماء المقطر.
  - ٤ مواد تسمح بسريان الحرارة خلالها.
    - ٥ موضع اتصال طرفي عظمتين.
- 7 غاز ينتج من تفاعل حمض الهيدروكلوريك المخفف مع مسحوق كربونات الكالسيوم.

#### ب صل من العمود (ب) بما يناسبه من العمود (أ):

المجموعة (ب)	المجموعة (أ)
أ الركبة.	١ - العمود الفقارى
ب الكتف.	٢ – القفص الصدري
ح يتركب من ٣٣ فقرة.	٣ - غاز الأكسجين
<ul> <li>يستخدم فوق أكسيد الهيدروجين في تحضيره.</li> </ul>	
📤 تحمى المخ وباقى أعضاء الرأس.	٤ - غاز النيتروجين
و يتكون من ١٢ زوجًا من الضلوع.	٥ - مفصل محدود الحركة
ز يوجد بنسبة ٧٨ ٪ من حجم الهواء.	٦ - مفصل واسع الحركة

## ١٨) محافظة الفيوم - إدارة سنورس التعليمية

	🚹 أكمل العبارات اللتية:
	١ - تدريج الترمومتر الطبي يبدأ من درجة حرارة
س وینتهی عند درجة حرارة سست	٢ - عدد الأعصاب الشوكية زوجًا، وعدد الأعص
اب المخيةزوجًا.	٣ - المصدر الأساسي لغاز الأكسجين هو
ملال عملية	ب اكتب المصطلح العلمى الذى تدل عليه كل عبارة
	۱ - غاز يتكون من ذرة كربون وذرتى أكسجين.
(	٢ - وحدة قياس الوزن.
()	٣ - لهب ينتج من احتراق خليط من غازى الأكسجين والأ
سيتيلين. (	1 ماذا يحدث عند؟: 1 ماذا يحدث عند؟:
	١ - الإسراف في تناول المواد المنبهة.
٢ - استخدام الملابس الصوفية في فصل الشتاء.	٣ - اقتراب جسم غريب من العين فجأة.
	ب صوب ما تحته خط فى العبارات الأتية:
	١ - يغلف محور الخلية العصبية بطبقة بروتينية.
AU . 7 .1711	٢ - يحمى غاز الهيدروجين الأرض من الإشعاعات الضارة
القادمة من الشمس.	<ul> <li>٣ - تقع مراكز التفكير والتذكر في الحبل الشوكي.</li> </ul>
	أ جسم وزنه ۳۰ نيوتن على سطح الأرض، احسب:
	١ - كتلته على سطح الأرض. ٢ - وزنه على سطح ال
قمر.	ب اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
$(O_1 - CO_2 - N_2 - O_2)$	١ - يسمى غاز بالآزوت (عديم الحياة).
(N - H - E - A)	٢ - المادة الرمادية بالحبل الشوكى على شكل حرف:
(الفخذ - الكتف - الرسغ - المرفق)	٣ - أى مما يلى من المفاصل محدودة الحركة:
	ا علل لما يأتى:
	١ - يفضل الزئبق في صناعة الترمومترات.
ا يزن على الأرض.	٢ - الشخص الذي في منطاد عالٍ لا يكون وزنه بمقدار م
/ · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	٣ - لا يجمع غاز ثانى أكسيد الكربون بإزاحة الماء لأسفل
(1)	ب الشكل المقابل يمثل الخلية العصبية.
The state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the s	اكتب ما تشير إليه الأرقام:
(r) -> ·	(1)
(4)	(۲)
	( )

# 19) محافظة بنى سويف - إدارة الفشن التعليمية

		1 تخير الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:	(1)
$\left(\frac{1}{2}-\frac{1}{6}-\frac{1}{6}\right)$	وزنه على الأرض.	١ - وزن الجسم على سطح القمر يساوى	Ĭ
النصفين الكرويين - الحبل الشوكي)	رو ع (المخيخ -	٢ - تقع مراكز التفكير والتذكر في:	
(الألومنيوم - الحديد - النحاس)	- /	٣ - أسرع المعادن توصيلًا للحرارة هو:	
(11-17-71)	الأعصاب،	٤ - يبلغ عدد الأعصاب الشوكية	
	,	ب اذکر دور کل مما یاتی:	
فى الترمومتر الطبى،	٢ - الاختناق	<ul> <li>١ - ثانى أكسيد المنجنيز فى تحضير غاز الأكسجين.</li> </ul>	
10 - At 100 1 1 1 1 1 1 1		أ اكتب المصطلح العلمي الدال على ما يأتي:	Ó
() best to e		١ - قوة جذب الأرض للجسم.	Y
()	. في التربيب		
(		<ul> <li>٢ - ثانى أكسيد الكربون فى حالته الصلبة، ويستخد</li> <li>٣ - الهيكل الذى يضم الجمجمة والقفص الصدرى وا</li> </ul>	
()			
	ن رومجسه. آنف ممله، سط	<ul> <li>٤ - استجابة تلقائية سريعة من الجسم نحو المؤثران</li> <li>جسم كتلته ٦ كجم، احسب وزنه على سطح المجالة</li> </ul>	
The water	درص وعدان سح		(F)
		أ كمل العبارات الأتية:	Y
		١ - المسئول عن توازن الجسم أثناء الحركة هو	1
	***************************************	٢ - في عملية البناء الضوئي يمتص النبات غاز	
	.,	٣ - يستخدم في صناعة الترمومترات.	
	/•	٤ - تبلغ نسبة غاز الأكسجين في الهواء الجوى	
		ب اذكر وظيفة واحدة لكل مما يأتى:	i
شوحى.	٢ – الحبل ال	١ - الجمجمة.	-
		(أ) صوب ما تحته خط:	(1)
		١ - مفصل الركبة من المفاصل واسعة الحركة.	
ها.	ريان الحرارة خلال	٢ - المواد العازلة للحرارة هي المواد التي تسمح بس	
7 300 1		<ul> <li>٣ - الرمز الكيميائي لغاز النيتروجين هو 200 .</li> </ul>	
تعال. (۲)		٤ - يستخدم غاز الأكسجين في إطفاء الحرائق؛ لأنه	į
A STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF STATE OF S		🌳 الشكل الذى أمامك يوضح نموذجًا لـ	
(Y)	,	(1)	ļ
1		(٢)	
1		(٣)	

# محافظة المنيا - إدارة أبو قرقاص التعليمية

	ر تخير الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
	<ul> <li>١ - من المواد رديئة التوصيل للحرارة:</li> </ul>
(النحاس - الخشب - الألومنيوم) ت هي المفاصل:	٧ - المفاصل التي تتيح الحركة في جميع الاتجاهان
(الثابئة - محدودة الحركة - واسعة الحركة) (الأكسجين - النيتروجين - ثانى أكسيد الكربون) (عمليات التفكير - ثوازن الجسم - الأفعال المنعكسة) ٢ - وزنه على القمر. لوزن باستخدام سينما في عملية التنفس يحتاج غاز	۲ - الغاز الذي يوجد في الهواء بنسبة ۷۸ ٪ هو: ٤ - المخبخ مسئول عن: ٢ - وسم كتلته على سطح الأرض الا كجم، احسب ١ - وزنه على الأرض. ١ - تقاس الكتلة باستخدام بينما يقاس الاحدام النبات غاز
	۱ - الشكل يمثل ۲ - رقم (۱) يمثل ۳ - رقم (۲) يمثل
()	اكتب المصطلح العلمى الدال على كل ما يلى المصطلح العلمى الدال على كل ما يلى المسام. المرة جذب الأرض للجسم. المسامة عالية يستخدم في قطع ولحا.
1	٣ ـ موضع اتصال طرفى عظمتين.
()	٤ - مواد تسمح بسريان الحرارة خلالها.
()	ب قارن بين الترمومتر الطبى والمئوى من حيث:
ر، حسد الدريج).	المن المن المن المن المن المن المناوات الآتية: ﴿ ﴾ أو (X) أمام العبارات الآتية:
	١ - الحديد أسرع العناصر في توصيل الحرارة.
( )	٢ - الحبل الشوكي مسئول عن الأفعال المنعكسة.
	٣ - تنتقل الحرارة من الجسم البارد إلى الجسم الساخ
	٤ - غاز الأوزون يتكون من ذرتى أكسجين، ويرمز له
	ب علل لما يأتى:
٢ - يجب رج الترمومتر الطبي قبل استخدامه.	١ - لا يُجمع غاز ثانى أكسيد الكربون بإزاحة الماء.





(صعوبات - مراحل - أحلام - حوامن)

(المال - النجاح - مواجهة العقبات - لا شيء)

(الفريق - التحدى والمنافسة - العمل الناجم)

(العلماء - الوزراء - المشايخ - السماعنة)

(جهله - كثرة مشاغله - غربته - سفره)

(أساسك - صفاتك - معالمك - عملك)

### امتحانات متعددة التخصصات ۲۰۲۱



## محافظة الإسكندرية - إدارة شرق التعليمية

اجب:	ثم	اقرأ	النجاج)	(مفتاح	درس	من	اللغة العربية: (أ)
							4 . Luit (42/4)

(يواجه الإنسان في مراحل حياته عقبات كثيرة عليه ألا يستسلم لها وهو يتطلع إلى المستقبل ويحلم بالنجام فالنجاح هدف الإنسان).

• اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:

- 🐠 مرادف (عقبات):
- 🕥 هدف الإنسان هو:
- الناجح لا تقف طموحاته لأنه يملك روح:
  - القبت عائلة الشيخ مبارك بلقب عائلة:
- 🧿 لم يقم الشيخ مبارك بتعليم ابنه بسبب:

(ب) من نص (أخى الإنسان):

ـع في المغرب والمشرق د في جوهرك المطلق

أخي في العالم الواسـ أخى الأبيض والأسو

### • اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:

- 🕥 معنى (جوهرك):
- ◊ (الأبيض والأسود) لفظان:
- 🐼 (المطلق) كلمة تدل على المبدأ العام والشامل من حيث:

(المساواة بين بني البشر - الاختلاف بين البشر - التفريق بين البشر - غير ذلك)

(المسلمان - المسلمون - المسلمين - المسلمات)

🚺 إن ....... متعاونون.

(مفرد - شبه جملة - جملة اسمية - جملة فعلية)

(مترادفان - متقابلان - متشابهان - متساوبان)

🚺 (أبناء مصر يتفوقون). نوع الخبر في الجملة:

#### الرياضيات: اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:

🕔 جرار زراعي يحرث ٢٠ فدانًا في ٤ ساعات ، فإن معدل عمل الجرار = ............ أفدنة / ساعة

(0658617 6A.)

(0:767:1615:568:1) 🕥 ۱۲ ساعة : يومين = ...... : ....

🕥 إذا كانت الأعداد ١ ، ٢ ، ٣ ، س في تناسب فإن س = ...... (1676561)

🚯 حشرة طولها في الصورة ٤ سم وفي الحقيقة ٢ مم فإن مقياس الرسم = ...........

(1: A. 61: 5. 6A.: 165.:1)



بنًا ، شبه منحرف)	(مربعًا، مستطيلًا، معي	ة يكون:	متوازی اضلاع إحدی زوایاه قائم
(10.7.610	)	حجمه =سمّ،	و متوازی اضلاع احدی روایه ماده محیم محیط وجهه ۲۰ سم لمان المقابلة كمية ما عدا
، الوزن ، الطول)	(العمر ، اللون المقضل		و متعب محيط وجها البيانات المقابلة كمية ما عدا
	وسین:	الصحيحة مما بين الة	البيانات الإجابة اختر الإجابة
الأمراض - البطالة)	(الأمية - الزواج المبكر -	البيئة الزراعية:	البيانات المقابلة كمية ما عدا الدراسات الاجتماعية: اختر الإجابة الدراسات الاقتصادية لسكان من المشكلات الاقتصادية لسكان
ل - الأيدى العاملة)	(الأسمدة – الخامات – المحاصب	عية:	من المشكلات الالتساعية البيئة الزرا و توفر البيئة الصناعية للبيئة الزرا
		سية تاديب:	نوفر البيئة الصناعي سبي وو نوفر الأسباب المعلنة للحملة الفرد
جليز - البرتغاليين)	(العثمانيين - المماليك - الإنا		
س - مینو - فریزر)	(كرومر - ديلسب	مارس ۱۸۰۷م بقیادة:	السلت بريطانيا حملة إلى مصر
		ا بين القوسين:	و ارسلت بریصات
(	(المتر - الجرام - الكيلو	-01-3-1 OH	و أرسلت بريطانيا حمله إلى سعر العلوم: اختر الإجابة الصحيحة مم
			م :قاس الكتله بوحده.
الفعل المنعكس)	- توازن الجسم - ضربات القلب	(عمليات التفكير -	. د سنول عن:
(X 61 1 X AY 1 XX)	15 ( % 7)	لاف الجوى للأرض.	0 المخيخ مسود و و المخيخ مسود و و الغ
- الزئبق - المحلول)	(الماء – الكحول	ترمومتر:	و يشكل المستخدم في صناعة الن
			السائل المسائل المسائل
Choose the corr	ect answer from a, b, c	or d:	اللغة الإنجليزية:
	yesterday?		
a) have		c) having	d) had
	era jacket?	,	d) had
a) wears	b) wear	c) wearing	A. C.
3. She		c) wearing	d) wore
			the product of the second
a) never wear	b) wears never	c) never wears	d) never
<ol><li>Fatma is going to</li></ol>	oa friend.		W 100
a) visiting	b) visit	c) visits	d) visited
5. My mother puts	the soup in a		- //-
a) bottle	L)	c) loaf	The state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the s
	The same	c) loai	d) bowl

(Lind)

## 🚺 محافظة بورسعيد - مديرية التربية والتعليم

اللغة العربية: أولًا القراءة: (أ) من درس (ذكاء صبى) اقرأ ثم أجب:	$\bigcirc$
(دخل الحسن بن الفضل على أحد الخلفاء وعنده كثير من أهل العلم ، فأحب الحسن أن يتكلم فزجره الخليفة).	
احتر الإجابة الصديدة ممليين القيسيين	
10 دخل الحسن بالفيا المستان المستان الشعراء - الحلقاء - الأدباء - الأصدة المستان	
(يده - لسانه - عقله - رأسه)  (يده - لسانه - عقله - رأسه)	
(ب) من قصة (على مبارك):	
€ ولد (على مبارك) في قرية: (الكوم والخليج - برنبال الجديدة - منية العز - عرب السماعنة)	
ثانيًا: المحفوظات: من نص (كن قويًا) اقرأ ثم أجب:	
يا شباب العلم في الوادي الأمين أشرق الصبح فهزوا النائمين	
اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:	i
◊ ينادى الشاعر شباب: (الرياضة - العلم - الجامعات - الفنون)	
◊ المراد بـ «أشرق الصبح»: (طلع الصبح - دق الجرس - دقت ساعات العمل - حان وقت النوم)	
ثالثًا: القواعد النحوية: اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:	4
🕦 «ليس العلا بالتمنى» نوع الخبر	
🕜 كن صادقًا في أقوالك وأفعالك. كلمة (صادقًا) تعرب	
(اسمًا لفعل ناسخ - خبرًا لفعل ناسخ - خبرًا لحرف ناسخ - مفعولًا به)	
🕜 «المسلمان متعاونان». عند دخول «ظل» على الجملة تصبح	
(ظل المسلمان متعاونان - ظل المسلمين متعاونان - ظل المسلمان متعاونين - ظل المسلمين متعاونين)	
الرياضيات: اختر الإجابة الصحيحة من بين القوسين:	(1)
(r. (vo (o. (ro)	
(۲ ) ۱۰ ، ۲ ، ۲ ، ۲ ، ۲ ، ۲ ، ۲ ، ۲ ، ۲ ، ۲ ،	i
🕜 مکعب طول ضلعه ۱۰ سم فإن حجمه = سم ۲	
(۱: ۲ ، ۱: ۲ ، ۱: ۱ ، ۱: ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ، ۱ ؛ ۱ ؛	i
💿 المدى لمجموعة القيم (٤٠ ، ٢٠ ، ٢٠ ) هو	8



L.LI	سيممات	***	- 30
	التخصصات	82200	100
		-44	1997

		4 4111111111111111111111111111111111111	والتالية كلها وصفية ما عدا ا	- V
السم ، اللون)	(عدد الأبناء ، الجنسية ، الا	ى زاويتىن متتالىتى -	يانات التالية كلها وصفيه ما عدا . و ان الأضلاع مجموع قياس أ	0 14
("16.6"1.	· 6 ° 1 A · 6 ° 4 · )	محيحة مما بين التحسيب	يانات النائية على و متواذى الأضلاع مجموع قياس أ في اللجتماعية: اكتر الإجابة الد في نسبة سكان للبيئة الزراعية تو. د نسبة سكان للبيئة الزراعية تو.	0 ie
		مد نے	ي اللجنب	مدراسات
		u = d=0)	د نسب	50
مراء الشرقية)	بد - الدلثا - الواحات - الص	س عهد	ى الصناعات الحديثة في مصر ف	7
			4,5	A 0
- عمر مكرم)	الملك فاروق - محمد كريم		لهم الأسطول الفرنسى في موقعا	40
	قير البحرية - أبو قير البري	(ديو البحرية - أيه		0
به - شبراخیت)	سير البحرية - أبو فير البري	J	خ نائبًا للسلطان ومقره القلعة	1-
	(الوالى - الديوان - الحا			0
ميه - المماليك)		بن القوسين:	اختر الإجابة الصحيحة مما بر ن الجسم على سطح القمر	:
		وزنه على سطح الأرض	ن الجسم على سطح القمر	Werten.
/ i. i i.oi	1 c a [m1]			
(343)	ة الحرارة .	يرمع تغير درج	تمد فكرة عمل الترمومتر على تغ	4i 0
(:1:11 2155 - 15	- <b>كثلة السائل ال</b> ا	(حجم الغاز		
		ين في لحام المعادن هو غاز	از الذي يستخدم مع غاز الأستيا	عالة
ن - الميد محيث	جين - <mark>ثانى أكسيد الك</mark> ربق	(الأكسجين – النيترو		
(02:30-10		ى الجسم هو:	يزء المسئول عن حفظ التوازن ف	مالم
- الحيل الشوك /	مخيخ - النخاع المستطيل	(النصفان الكرويان - ال		•
(3-5-5.			نجليزية:	الغة الا
Choose the co	rrect answer from a	, b, c, or d:		
	ter wear a			1.10
a) wig	b) lunch	c) cup	d) egg	
	e grocer's to buy			7
a) school	b) mother	c) visit	d) groceries	149
	ildren the b		a) grootius	
1112 05			d) nie	
a) bike	b) feed	c) car	d) pie	
	water did she have?		The state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the s	
a) isn't	b) don't	c) much	d) does	
5. No I	drive a sports car.			1000
a) always	b) never	c) usually	d) offten	
				- 111

(TEI

# س محافظة الشرقية - إدارة التل الكبير التعليمية

(الزعماء - العلماء - المشايخ)	اللغة العربية: اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
عمة - العقود والشكاوى - قياس الأراضي)	(المحك
(التكبر - الأنانية - التواضع)	🕜 من عناصر النجاح:
(تنازل عن - أفضت إليه - انتهت عنه)	والت الوفود إلى «عمر بن عبد العزيز» لماالخلافة،
(الخيول - السفينة - البحر)	وهى تجرى بهم فى موج كالجبال» الضمير «هى» يعود على:
(ضعف الموج - قلة الموج - قوة الموج)	موج كالجبال، تصوير الموج بالجبال يدل على:
(تبعد - تقف - تنتهي)	ن مضاد «تجری»:
(مفرد - جملة اسمية - جملة فعلية)	◊ الطالب المجتهد يحب المذاكرة. (نوع الخبر).
(اسم فعل - مضافًا إليه - خبر ظل)	€ يعيش الناس في ظل السلام. كلمة « السلام » تعرب:
(المصريان - المصريون - المصريين)	ن يحبون وطنهم .
	رُ الرياضِيات: اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:
and the same of the same	۵ عدد أوجه متوازى المستطيلات =
(1564 6768)	the first to the property of the property of
ار =فدان / ساعة .	
(5,06567,067)	
(1·65·60·6V0)	
(1:767:167:V6V:7)	النسبة بين العددين ٩ : ٢١ = النسبة بين العددين ٩ : ٢١ =
$\left(\frac{r}{\xi}, \frac{1}{\xi}, \frac{1}{\xi}, \frac{1}{r}, \frac{1}{r}, \frac{1}{r}\right)$	⊙ ۰ ه۷ سم ٔ = لتر .
المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل المستقبل ال	البيانات التالية (اللون ٤ الوزن ٤ فصيلة الدم ٤ مكان الميلاد) جد
اللون ، الوزن ، فصيلة الدم ، مكان الميلاد)	) , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,
(٧676065)	المدى لمجموعة القيم ٢ ، ٧ ، ٦ ، ٩ ، ٥ هو
The state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the s	

### ۲۰۲۱ تلصحفتاا ةععمته ثالم الاجتماعية: اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين: تقوم الزراعة بالساحل الشمالي على مياه: (الأمطار الشتوية - نهر النيل - الآبار والعيون - البحر المتوسط) العادات السلبية للعاملين بالبيئة الصناعية: (التعاون بينهم - التدخين - احترام المواعيد - النظام) سلطة مراقبة الوالى العثماني كان يقوم بها: (الديوان - الحامية العثمانية - الباشا - السلطان) و أقام النديو ...... إمبراطورية مصرية امتدت حتى مديرية خط الاستواء. (إسماعيل - محمد على - توفيق - سعيد) المُوم: اخْتَر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين:

0 من أسرع المواد توصيلًا للحرارة:

(الحديد - النحاس - الألومنيوم - الخشب) (أي مما يلى من المفاصل محدودة الحركة؟: (الكتف - المعصم - الكوع - الفخذ)

و غاز ...... أكبر نسبة في الهواء الجوى. (الأكسجين - النيتروجين - الأوزون - ثاني أكسيد الكربون)

الجزء المسئول عن حفظ توازن الجسم:

(النصفان الكرويان - المخيخ - النخاع المستطيل - الحبل الشوكى)

الغة الإنجليزية:

### Choose the correct answer from a, b, c, or d:

- 1. Mum went to the ..... to buy rice and sugar.
  - a) grocaries
- b) shop
- c) bakery
- d) grocer's

- 2. Maha never ..... a wig.
- a) takes
- b) wears
- c) signs
- d) gives

- 3. Please, give me a ..... of turkey.
  - a) slice
- b) bottle
- c) bowl
- d) cone
- 4. How .....lemonade did you have? Two cans.
  - a) many
- b) often
- c) much
- d) tong

- 5. I wash my clothes by .....
  - a) me
- b) myself
- c) yourself
- d) itself

## إجابة نماذج اختبارات وردت بموقع الوزارة لعام ٢٠١٨

#### النموذج الأول

- ب النبوتن ٢ المثوى 1 meets
- 1 X يوجد بالحبل الشوكي مراكز مسئولة عن الأفعال المنعكسة. ب X الكتلة مي ما يحتويه الجسم من مادة.
  - \* المرارة من الجسم الساخن إلى الجسم البارد.
    - 🚹 🚺 تمنع احتكاك الفقرات ببعضها عند الحركة.
- 👽 توصيل المعلومات الحسية والاستجابات الحركية بين الجهاز العصبي المركزي وجميع أجزاء الجسم.
  - 3 يتمدد بالحرارة بانتظام، فيمكن قياس درجة حرارة الجسم
    - يمنع انثقال الحرارة؛ أأنه مادة رديئة التوصيل للحرارة.
      - 🚺 🕕 الجهاز العصبي، الميزان ذو الكفتين.
        - ج مواد موصلة للحرارة. و الحبل الشوكي.

#### النموذج الثانى

- 🚺 ١ ( ) الأعصاب الشوكية. ٢ <equation-block> (١) نيوتن.
- ع 3 الزجاج والخشب. ٤ 1 الأكسجين. ٥ 5 الكربون.

- المنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع: حتى نتمكن من تسجيل
- ب لأن الزندق يعلى سائلًا بيين درجتي حوارة (- ٢٩٠ إلى ٢٥٧ سيليزية) وهذا بعطى مدى واسغا لقباس درجة الحرارة
  - ع لأن الأكسجين المحيح الذوبان في الماء.
  - المغيخ المعافظة على توازن الجسم أثناء ثادية الحركة.
  - ٢ الترمومتر الطبي، يستخدم في قياس درجة حوارة جسم الإنسان.
- ٢ غاز النيدروجين: مكون أساسى المركبات البروتينية حيث بدخل في تركب جميع الأنسجة المية.
  - النحاس من العواد التي تسمح بمرور الحرارة من خلالها.
  - ب مفاصل الجمحمة من المفاصل الثابئة (عديمة الحركة).
    - كلما زادت كتلة الكوكب زاد وزن الجسم عليه.
    - لا الأكسجين لا يشتعل، ولكن يساعد على الاشتعال.
- 📤 عند إدخال شريط ماغنسيوم مشتعل في مخبار به غاز الأكسجين تتكون مادة بيضاء اللون (أكسيد ماغنسيوم).

### اجابة امتحانات الإدارات التعليمية بالمحافظات لعام ٢٠٢

#### ١- محافظة القاهرة - إدارة شرق مدينة نصر التعليمية

- 🚺 🚺 ١- المخ الحبل الشوكى. ٢ - الكيلوجرام - النيوتن. ۲ - (صفر) - (۱۰۰). ٤ - الجمجمة - القفص الصدري.
  - ۲ محدود. ب ١ - الأكسجين.
  - V-Y X-111 € X-T X - E
    - 📭 ١ يحدث فعل منعكس، وتتحرك رموش العين.
    - ٢ تتكون مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم.
      - 🔒 🚺 ۱ ثانى أكسيد الكربون. .(17)-7
  - ٤ ثاني أكسيد المنجنيز. ٢ - جسم الإنسان.
    - 🙌 ١ لأنها مواد لا تسمح بسريان الحرارة خلالها.
- ٢ لتكون غاز ثاني أكسيد الكربون أثناء التخمر، فيجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
  - ٢ المواد رديئة التوصيل للحرارة. 👔 🕦 ١ - الخلية العصبية.
    - ٤ الحبل الشوكي. ٢ - لهب الأكسى أسيتيلين.
- 📭 ١ وزن الجسم على سطح الأرض = كتلة الجسم على سطح الأرض × ١٠
  - = ۳۰ × ۲۰ = ۲۰۰ نیوتن.

### - محافظة القاهرة - إدارة مصر القديمة التعليمية

- (°27) (°7°) (73°). ٢ - ثاني أكسيد الكربون - الأكسجين. ٣ - الخشب - البلاستيك. ٤ - جمجمة - قفص صدرى - عمود فقرى. ٥ - المكان.
  - ب ١ قطع ولحام المعادن.
  - ٢ تمنع احتكاك الفقرات بعضها ببعض؛ حتى لا تتآكل.
    - 🚺 🚺 ۱- (۱۰) نيوتن. ٢ الكربون.
  - ٣ النماس. ٤ - يعطى مدى محدودًا لقياس درجة الحرارة.
  - ٥ الحبل الشوكي.
- ب ١ لأنه يدخل في تركيب طبقة الأوزون، التي تقوم بحماية الأرض من الأشعة فوق البنفسجية الضارة القادمة من الشمس.
- ٢ لأنه مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل (ضربات القلب والتنفس).
  - 📳 👫 ١ المواد جيدة التوصيل للحرارة. ٢ - الوذن.
    - ١ تتكون طبقة من أكسيد الحديد (يصدأ).
      - ٢ تؤثر سلبًا على الجهاز العصبي.
  - 1-11

#### س - محافظة الجيزة - إدارة الوراق التعليمية

- ٢ النبائات الخضراء. 🚺 ۱ ۱ – النيوتن.
  - ٤ المخيخ، ۲ - جيدة.
    - ب ١ لأنه يتميز بالأثي:
- (١) سائل فضى اللون، يمكن رؤيته بسهولة من خلال زجاج الترمومتر.
- (٢) جيد التوصيل للحرارة.
   (٢) منتظم الثمدد بالحرارة.
  - (٤) لا يلتصق بجدار الأنبوبة الشعرية الزجاجية.
- (٥) يبقى سائلًا بين درجتى حرارة (- ٢٩ " إلى ٢٥٧ " سيليزية)! مما يعطى مدى واسعًا لقياس درجة الحرارة.
- ٣ لتكون غاز ثاني أكسيد الكربون أثناء التخمر؛ فيجعل الخبز مساميًّا ومقبول الطعم.
  - (H)-1 (TT)-T (1T)-1 1 (A)
- · ١- كتلة الجسم على سطح القمر = كتلة الجسم على سطح الأرض = ١٠ كجم. ٢ - وزن الجسم على سطح الأرض (بالنيوتن) = الكتلة (كجم) ×١٠ = ۲۰ × ۱۰ = ۱۰۰ نیوتن.
  - X-T X-T V-1 1 (2) 1-1
    - ب ١ صناعة أواني الطهى والغلايات والقدور.
    - ٢ يحمى الأرض من أضرار الأشعة فوق البنفسجية. - يعمل على اعتدال درجة حرارة الأرض.
  - ٢ الترمومتر المئوى. 1 1 - غاز الأوزون. ٣ - غاز ثاني أكسيد الكربون. ٤ - الحبل الشوكي.
- ١ مسحوق كربونات الكالسيوم. ٢ حمض الهيدركلوريك المخفف.

#### ع - محافظة القليوبية - إدارة شرق شبرا الخيمة التعليمية

- ٣ النخاع المستطيل. ٢ - الحيل الشوكي. 🚺 ١ - محور الخلية. .(VA) - a ٤ - المكان.
  - ٢ درجة الحرارة. 🚺 🚺 ۱ - المفاصل. ٢ - ثاني أكسيد المنجنيز.
     ٤ - الخلية العصبية.
- ب ١ لحماية الفقرات من الاحتكاك ببعضها؛ مما قد يؤدى إلى تأكلها. ٢ - لأنه يظل سائلًا بين درجتي حرارة (- ٢٩ ° إلى ٣٥٧ ° سيليزية).
  - 🕞 1 ا الركبة. ٢ الزجاج. ٣ (١٢) زوجًا. ٤ النيوتن.
- 🛂 ١ وزن الجسم على سطح الأرض = كتلة الجسم على سطح الأرض × ١٠ = ۲ × ۱۰ = ۲۰ نیوتن.
- ٢ وزن الجسم على سطح القمر = الوزن على سطح الأرض = ١٠ = ١٠ نيوتن.
  - 👔 🚺 ١ ثاني أكسيد الكربون. ٢ المخ. ب ١ - الترمومتر الطبي - درجة حرارة جسم الإنسان.
- ٢- اختناق منع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع؛ فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.

## ٥- محافظة الغربية - إدارة غرب المحلة التعليمية

- ۱ 1 عظام الطرفين العلويين عظام الطرفين السفليين. ٣ ـ جيدة – النحاس.
  - ۲ اکسمین ماه، ب ١ - تتكون طبقة من أكسيد المديد (يصدأ).
  - ٢ لا تستطيع النباتات القيام بعملية البناء الضوئى.
    - ٢ العبل الشوكي.
- 🚺 🜓 ۱ الثرمومتر.
- ع القفص الصدري. ٣ - النيتروجين،
- ب ١ بسبب انثقال الحرارة من يدك (الأعلى في الحرارة) إلى قطعة الي (الأقل في المرارة).
- ٢ لأنه مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل ضربات القلب والتنفس
- الكتلة (بالكيلوجرام) = ١٠٠٠ = ٢٠٠ كجم الكتلة (بالكيلوجرام) = ١٠٠٠ كجم الوزن على سطح الأرض = الكتلة على سطح الأرض (بالكيلوجرام) × ١٠
  - $= \Gamma, \cdot \times \cdot I = \Gamma$  نيوتن.
- وزن الجسم على سطح القمر =  $\frac{e^{(i)} || || + || + || + ||}{1} = 1$  نيوتن. ٢ - الخشب،
  - ب ۱ (۲۰۰). ٣ - النصفان الكرويان. ٤ - الأكسجين.
    - الأوذون. ٢ طبقة الأوذون.
      - ب ١ تركيب المخ.

ب ۱ - (۱۰).

٢ - (١) النصفان الكرويان. (٢) المخيخ. (٣) النخاع المستطيل

### ٦ - محافظة البحيرة - إدارة المحمودية التعليمية

- ٢ ماء أكسمين. 🚺 🚺 ١ - حجم السائل - درجات الحرارة،
  - ٣ الجهاز العصبي المركزي الجهاز العصبي الطرفي.
    - ٤ التنفس الاحتراق.
    - ه المكان كمية المادة التي يحتويها الجسم.
- ب ١ وزن الجسم على سطح الأرض = الكتلة على سطح الأرض × ١٠ = ۲۰ × ۲۰ = = ۲۰۰ نیوتن.
- ٢ وزن الجسم على سطح القمر = الوزن على سطح الأرض = ٢٠٠ ٥ نيوتن.
  - ٢ الحيل الشوكي. 👔 🚺 ۱ - درجة الحرارة.
- ٤ الجرام، ٥ - الغلاف الجوي. ٣ - المفاصل،
- ب ١ قطع ولحام المعادن.
- ٢ حماية الحبل الشوكي، ومساعدة الجسم على الانحناء في جميع الاتجاهات.
- ١ لأن النياتات الخضراء تعوض نقص غاز الأكسجين من خلال عملية البناء الضوئي.
  - ٢ لأنه يظل سائلًا بين درجتى حرارة (- ٣٩° إلى ٣٥٧° سيليزية).
    - ٣ لأنه يدخل في تكوين البروتينات المكونة للأنسجة الحية.
    - ٤ لأن الوزن يتوقف على كتلة الكوكب الموجود عليه الجسم.
      - ٢ النصفين الكروبين.
      - ٣ النحاس. ٤ - هيدروكسيد الكالسيوم،

- ۱ (رد الفعل المتعكس). ٧ - تزيد نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون في الغلاف الجوى، وتحدث ظاهرة الاحتباس الحراري.
- ب عود الزئيق إلى المستودخ بسرعة، ولا نتمكن من تسجيل القراءة بسهولة.
  - 1 تزداد كتلته،
  - پ ۱ ثانی أكسيد الكربون. ٢ - حمض الهيدركلوريك المخفف. ٣ - مسحوق كربونات الكالسيوم.
  - إلى المناه المناه الضوئى التي تعد مصدرًا للغذاء والأكسجين. - إطفاء الحرائق.

### ٧ - محافظة الإسكندرية - إدارة غرب التعليمية

- ١ الكتلة كتلة مشبك الورق المعدني. ٢ (١٢) الطرفي. ٤ - النيتروجين - الاشتعال. ٣ - نهائية - شجيرية،
- 📭 ١ لمنع التواء القضبان نثيجة تعددها بالحرارة صيفًا؛ مما يؤدى إلى وقوع حوادث القطارات.
- ٧ لتكوّن طبقة بنية اللون (الصدأ) نتيجة اتحاد الحديد بالأكسجين في
  - ۱ (1) ۱ ثانی أکسید المنجنیز. ٢ - الترمومتر المئوى.
  - ٤ غاز ثانى أكسيد الكربون. ٣ - العمود الفقرى.
  - 👽 وزن الجسم على سطح الأرض = الكتلة على سطح الأرض (كجم) × ١٠ = ۲۰ × ۲۰ = = ۱۰ نیوتن

وزن الجسم على سطح القمر = وزن الجسم على سطح الأرض  $=\frac{1}{3}$ 

- 👔 1 شحيح الذوبان. ٢ كمية المادة التي يحتويها الجسم. ٤ - الهيكلي. ٢ - الأكسجين.
- ب ١ لأنه يسمح بحركة الساق في اتجاه واحد فقط. ٢ - ليستخدم في: (التنفس الصناعي في المستشفيات - الغوص تحت الماء - تسلق الجبال - لحام وقطع المعادن).
  - ۱ 🌓 ۱ إرسال الاستجابات المناسبة لأعضاء الحس. ٣ - الترمومتر. ٢ - الحيل الشوكي.
    - ب أحب بنفسك.
- ح ١ مسحوق كربونات الكالسيوم حمض الهيدركلوريك المخفف. ٢ - الهواء لأعلى - أثقل من الهواء. ٣ - البناء الضوثي.

#### ٨ - محافظة مطروح - مديرية التربية والتعليم

- ۱ (1) ۱ جسم الخلية محور الخلية. ٢ - الخشب - البلاستيك. ٢ - (٢١) - (١٢). ٤ - تناقص المساحات الخضراء - زيادة عوادم السيارات.
- ٢ الحبل الشوكي. ١ - غاز النيتروجين.

- 🚺 🚺 ۱ ثاني أكسيد الكربون. ٢ - القلب والرئتين.
  - ۲ غلیان، ا - المخيخ.
    - ٧ ١ لأنه يتميز بالأتى:
- (١) سائل فضى اللون يمكن رؤيته بسهولة من خلال زجاج التيمومتر.
- (٢) جيد التوصيل للحرارة. (٢) منتظم التعدد بالحرارة.
  - (1) لا ياتصق بجدار الأنبوبة الشعرية الزجاجية.
- (٥) يبقى سائلًا بين درجتى حرارة (- ٢٦ " إلى ٢٥٧ " سيليزية)؛ مما يعطى مدى واسعًا لقياس درجة الحرارة.
- ٢ لحماية الفقرات من احتكاك بعضها ببعض: مما قد يؤدى إلى تأكلها.
  - 📳 1 محلول فوق أكسيد الهيدروجين. ٢ ثاني أكسيد المنجنيز.
    - ٢ غاز الأكسمين.
- ١ حماية الأرض من الأشعة فوق البنفسجية الضارة القادمة من الشمس. ٢ - قطع ولحام المعادن.
  - ١ كتلة الجسم على القمر = كتلة الجسم على الأرض = ١٠ كجم. ٢ - وزن الجسم على سطح الأرض = الكتلة (بالكيلوجرام) × ١٠
    - = ۱۰ × ۱۰ = ۱۰ نیوتن ٣ - وزن الجسم على سطح القمر = وذن الجسم على سطح الأرض  $=\frac{1}{2}=111$  inerti.
  - ب ١ الكوع. ٢ (١٠٠). ٢ النحاس.

#### ٩ - محافظة المنوفية - إدارة شبين الكوم التعليمية

- 🚺 🚺 ۱ محدودة. ٢ - ثاني أكسيد الكربون.
  - ٣ العمود الفقرى. ٤ - تفرعات شجيرية.
- ب ١ لتكون مادة كربونات الكالسيوم التي لا تذوب في الماء.
  - ٢ لأنه يتميز بالآتى:
- (١) سائل فضى اللون يمكن رؤيته بسهولة من خلال زجاج الترمومتر.
- (٢) منتظم التمدد بالحرارة. (٢) جيد التوصيل للحرارة.
  - (٤) لا يلتصق بجدار الأنبوبة الشعرية الزجاجية.
- (٥) يبقى سائلًا بين درجتى حرارة (- ٢٩° إلى ٢٥٧°) سيليزية: مما يعطى مدى واسعًا لقياس درجة الحرارة.
  - 🕜 🚺 ۱ النيوتن. ٢ - ثاني أكسيد المنجنيز.
    - ٣ القمر. ٤ - غاز الأكسجين.
      - 🛂 ۱ حماية القلب والرئتين.
  - ٢ تمنع احتكاك الفقرات بعضها ببعض؛ حتى لا تتاكل.
- X 0 X-Y V-11 (2) X-8 1-4
- ب تتكون أكاسيد النيتروجين التي تصل إلى التربة الزراعية مع مياه الأمطار.
  - .(17). 🚺 🚺 ۱ - البروتين. ٢ - الهواء. ٤ - أصغر من. ٥ - الكحول.
  - ب الكتلة على سطح الأرض (بالكيلوجرام) = وزن البسم على سطح الأرض = ٢ - ٢ كجم

#### ١٠ - محافظة الحقهلية - إدارة شربين التعليمية

- 🚺 🚺 ۱ النيوان الزنبر كي. ۲ السوائل ۲ النيار وجين.
- 🐓 ١ وزن الجسم على سطح الأرض = الكتلة على سطح الأرض (كجم) = ١٠

white water it

Y = e(c) il ema alo, males il face  $a = \frac{\log c}{2}$  il  $a = \frac{11}{c} = 1$  i a = 1

🚺 🚺 ۱ - الزئيق. ٢ - الأكسورن. ٢ - أكسوين وماء 1 - الفضاريف، الجمومة. Y - Hasel Habita

> V-Y X-1 1 (1) 1-1 X-1 اجب بناسك

🚺 🚺 ۱ – غاز ثاني أكسيد الكريون. ٧ - المواد رديثة التصبل الجرارة.

T - Itani. 1 - الحرارة.

٧ ١ = العصبية.

٢ - (١) تفرعات شجيرية. (٢) نواة.

#### اا - محافظة دمياط - مديرية التربية والتعليم

.(1 ... ) = 1 ۱ – التأكسد. ٢ = الرقمي، 1 - هيدروكسيد الكالسيوم. ٦ - أكاسيد النيتروجين، ٥ - المخ.

> 🕜 🕕 ۱ – غاز الأوزون. ٢ - الخلية العصبية.

٣ - المقاصل، 1 - القمل المذمكس.

 ١ - يتمدد الزئبق ويضغط بشدة على الأنبوبة الشعرية؛ فينكسر الترمومان، ٢ - ينحل إلى ماء وأكسجين دون تغير ثاني أكسيد الملجنيل

> ٢ - الزئبق. 🔐 🕕 ۱ – زاد.

٣ - البناء الضوئي، 1 ~ ثاني أكسيد الكربون. 🔫 ۱- أي أن مقدار ما تحتويه التفاحة من مادة يساوى ١٠٠ جرام.

٢- هو ارتفاع درجة حرارة الأرض نتيجة زيادة نسبة ثاني أكسيد الكربون في الفلاف الجوى عن نسبته الطبيعية.

🚺 🚺 ۱ - (۲۰). ۲ - العديد، ۳ - العرفق.

 ١ - لحماية الفقرات من الاحتكاك ببعضها: مما قد يؤدى إلى تأكلها. ٢ - لأنها تساعد على تكاثف بخار الماء ولزول الأمطار،

#### ١٢- محافظة كفر الشيخ - إدارة بيلا التعليمية

(1) (1) ١ - جسم الخلية - محور الخلية. 7 - (17) - (71). ٢ - الخشب - البلاستيك.

2 - تناقص المساحات الخضراء - زيادة عوادم السيارات،

٢ - الحبل الشوكي. ١ - غاز النيتروجين.

٢ - القلب والركتين، ۱ (۱) ۱ - ثانى أكسيد الكربون. 1 - المخيخ، ٣ - غليان.

### total test of - 1 de

- (١) سائل فخص اللون يدكن رأيلة بسهولة من خلال زجاج الترميين (١) من التوصيل الحدادة (٢) عنظم التعدد بالعدار إ

  - (1) لا باتحدار بجدار الأبيدية الشعرية الرجاجية
- (4) يبقى سالىك بين درجتي خيارة ( ٢٩ " إلى ١٠٠٧ " سامان) هما يعطى مدم، وإسفًا القياس مرجة الحرابة
- ٢ لحماية الفقيات من احتكال بعضها ببعض عما قد يلاء الى ناهي

whall . I

لهو 1 - والقالجسم على سطح القمر - والقالجسم على سطح الأرفد - 1 احد ٢ - وإن الجسم على سملح الأيان - الكتلة على سملح الأرض ( دوم) . . . wif x it = = iif heli.

٣- وإن المسم على سطح القعد = الون على سطح الأبان على المديد

🚺 🚺 ۱ - محاول فوق آکسید الهیدروجین، 🔻 - النی آکسید العذمین iela - I ٢ - خال الألسمين

 إلى ١- ممارة الأرض من الأشعة فوق الباغسجية الضارة القادمة من الدي... ٢ - قطع وإحام المعادن:

### uji - محافظة الشرقية - إدارة كفر صقر التعليمية

1 1 1 - الجهاز العصبي العركزي - الجهاز العصبي الطوقي.

٢ - محلول فوق أكسيد الهيدروجين - ثاني أكسيد المنجنين

ع = البغاء الضولي = التنفس ٢ - الليوان - الكياوجرام،

4 - لانه يذوب في الماء.

٢ - لأنه مسلول عن تنظيم العمليات اللالرادية مثل (ضريبان الثان والتناس).

> ٢ - هيکل محوري. 🕜 🕕 ۱ - الحبل الشوكي.

1 - مقاصل محدودة الحركة. ٢ - النيتروجين،

🔫 ١ - تتكون مادة بيضاء من أكسيد الماغنسيوم.

٢ - تشمر بالبرودة بسبب انتقال الحرارة من يدك (الأعلى في الحرارة) إلى قطعة الثلج (الأقل في الحرارة).

> ٢ - كريوبات الكالسيوم، .(17)-1 1 1

LIXII - I ٢ - يعطى مدى محدودًا لقياس درجة الحرارة.

 ا - وزن الجسم على سطح الأرض → الكتلة على سطح الأرض (كجم) ×١٠ - ۲ × ۱۰ = - ۱۰ نیوان،

وزن الجسم على سملح القمر - الوذن على سملح الأرهن - ١٠ - ١٠ نيوثن X-1 X-7 /-7 X-1 1 (1)

(٢) ١ - قطع ولحام المعادن.

٢ - جهاز يُستخدم لقياس درجة حرارة السوائل.

#### عا - محافظة الإسماعيلية - مديرية التربية والتعليم

- الكالم الكالم الوزن + + + + + + + + Y
- ٧ فوق أكسيد الهيدروجين ذاني أكسيد المنجنيز.
  - ¿ القشرة المخية رمادية.
- ١ ١٤ الجسم على سطح القمر ~ كتلة الجسم على سطح الأرش ~ ٢٠ كجم ٧ - وزن الجسم على سطح الأرض ~ الكتلة على سطح الأرض (كجم) × ١٠
- ٣ وزن الجسم على سطح القمر الودن على سطح الأرهن ٢٠٠ ١٥ ديو ان
  - 🚺 🚺 ۱ ( ۷۸ ). ۲ التماس، ۲ الكتف.
- 📦 ١ لمذع رجوع الزئيق بسوعة إلى المستودع؛ فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.
  - ٣ لأن الأكسجين يساعد على الاشتعال.
- ٣ وأنه مسئول عن تنظيم العمليات اللاإرادية مثل (ضربات القلب والتنفس).
  - 🚺 🚺 ٢ الوزن. ٢ درجة الحرارة. ٢ - القعل المنعكس. ب ۱ - (۱۲). ۲ - زادت. 7 - natets.
  - ١ (١ مماية القلب والرئتين. ٢ - قطع ولحام المعادن. ٣ - حفظ توازن الجسم أثناء الحركة.
  - ب ١ ثاني أكسيد الكربون. ٢ - كربونات الكالسيوم. ٣ - هيدروكلوريك مخفف.

#### ١٥ - محافظة بورسعيد - مديرية التربية والتعليم

- ٣ محلول فوق أكسيد الهيدروجين ثاني أكسيد المنجنيز.
  - 1 النيتروجين الأزوت.
  - ١ يحدث فعل منعكس ويتم سحب اليد بسرعة.
- ٢ اختناق الكائنات الحية وحدوث ظاهرة الاحتباس الحراري.
  - ٢ الجمجمة. .(١٠٠)- ١ 1 1
  - ٤ المياه الغازية. ٣ - النماس.
- 🕌 ١ لمنع رجوع الزئبق بسرعة إلى المستودع؛ فنتمكن من قراءة درجة الحرارة بسهولة.
- ٢ لأن النباتات الخضراء تعوض نقص غاز الأكسجين من خلال عملية البناء الضوئي.
- ٢ لهب الأكسى أسيتيلين. ٢ المخ. 🔐 🚺 ١ - الفعل المنعكس،
- · ١ كتلة الجسم على سطح الأرض = كتلة الجسم على سطح القمر = ٦ كجم.
- ٢ وزن الجسم على سطح الأرض = كتلة الجسم على سطح الأرض × ١٠
  - = ۲ × ۱۰ = ۱۰ نیوتن.

..

- O, 1 ٣ - كربونات الكالسيوم. 🚯 🚺 ۱ - الزئيق. ۲ - ( ۷۸ ). ٧ - الطرفان السفليان.
- (٢) عظام القدم. (٢) عظمتا الساق. ٢ - (١) عظمة الفخذ.

## ١٦ - محافظة السويس - إدارة شمال السويس التعليمية

- 1 1 ما التعانات الخضواء ٢ - الطنور
- mistle Y Likali - E
- إلى الله وسئول عن تنظيم العطيات اللاإرادية، مثل (ضربات القلب والتنفس).
  - 🚺 🚺 ١ محور الخلية العصبية. ٢ - العروثينات.
    - ٢ ثاني أكسب الكريون، - Herry
- 4) وإن الجسم على سطح الأرض كالله الجسم على سطح الأرض (كجم) ١٠٠ Jait - - - 1 . . 1 -
- وزن الجسم على سطح اللمو بدائد الحسم عاد سطع الأشريد الدائد عده نموش
  - x-1 1 (2) X-1 X - Y
    - عند احتراق الخشب بنتج غاز ثاني أكسبد الكربون.
      - 🚺 🚺 ١ الطرقان السقليان.
- ٢ (١) عظمة الفذل (١) عظمنا الساق. publiphe (T)
- ب ١ الوزن. ٢ - مواد رديثة التوصيل للحرارة

### ١٧ - محافظة جنوب سيناء - إدارة طور سيناء التعليمية

- 1 أ أ ١ الميزان الحساس الميزان الزنبركي ١ العلوبين السفليين ۲ - (صفر") - (۱۰۰ "). 1 - ثاني أكسيد الكريون - الأكسمين -(11) - (17) - 0
  - ب ١ الذحكم في الحركات الإرادية كالعشي
    - ٢ قياس درجة حرارة جسم الإنسان.
- V-T X-T V-1 1 1 X-1 1-0 1-1
- 📭 ١ كتلة الجسم على سطح القمر = كتلة الحسم على سطح الأرض = ٦ كحم
- ٢ وزن الجسم على سطح الأرض = كتلة الجسم على سطح الأرض × ١٠
  - = ۱۰ x ۱ = = ۱۰ نبوتن.
    - ٢ وزن الجسم على سطح القمر = وذن الحسم على سطح الأص
    - ٠٠ = ١٠ نبوتن.
- ٤ ١ لأنها مواد رديئة التوصيل للحرارة. ٢ - لأنه أنقل من الهواء.
- ٣ لتكون غاز ثاني أكسيد الكربون أثناء التخمر، غيجعل الخمر مساميًا ومقبول الطعم.
  - 🔑 🚺 ۱ الزئبق. ٢ - ثانى أكسيد الكربون.
    - ٢ الحبل الشوكي. ٤ - المخيخ.
      - ٥ ثاني أكسيد المنجنيز.
        - ب ١ تحدث الوفاة.
  - ٢ اختناق الكائنات الحية وحدوث ظاهرة الاحتباس الحراري.
    - ٢ لا يستطيع الإنسان المركة. ع ١ - العصبية.
  - (٢) نواة. ٢ - (١) جسم الخلية. (٢) غلاف دهني.
    - 🚺 🚺 ۱ غاز النيتروجين. ٢ - غاز الأوزون.
    - ٤ مواد جيدة التوصيل للحرارة. ٢ - الكيلوجرام.
    - ٦ غاز ثاني أكسيد الكربون ٥ - المفاصل،
    - ٢ (١) مع (ج). (٢) مع (د) (٢) مع (و)
    - (٦) مع (ب) (٥) مع (١) (٤) مع (ز)

### ١٨ - محافظة الفيوم - إدارة ستورس التعليمية

### ١٩ - محافظة بنى سويف - إدارة الفشن التعليمية

النصفين الكروبين. 
$$(\frac{1}{2})$$
.  $(\frac{1}{2})$ .

م المعالم المع 1 - القعل المنعكس. ٢ - الهيكل المحودي

ع - الهيش الأرض = كتلة الجسم على سطح الأرض (كدم) من الم - 1 x 1 = = 1 heli.

وزنه على سطح اللمد = وان الجسم على سطح الأرض \_ . ^ \_ \_ . ٢ - ثاني أكسيد الكربون.

- Hadeb. 1-(11).

۲ - الزامق ٧ - التحكم في الأفعال المنعكسة

خداا فيامه - ١ ١١ ٢ - جيدة التوصيل للحرارة.

( ا ١ - معدودة الحركة. 1 - ثاني أكسيد الكربون . N. - r

في خلية عصبية. (٢) محود الحامة (1) iels. (١) جسم الخلية.

### · - محافظة المنيا - إدارة أبو قرقاص التعليمية

٢ - وإسعة الحركة. ال 🚺 ۱ – الخشب،

٤ - توازن الجسم. ٢ - النيثروجين.

٢ - الوزن على سطح الأرض = كتلة الجسم على سطح الأرض (كحم) در = ۲ × ۱۰ = ۲۰ نیوټن.

٢ - وزن الجسم على سطح القمر = ولذ الجسم على سطح الأرض = ٢٠ - وين

۱ 1 الميزان ذي الكفتين - الميزان الزنبركي.

٢ - المخ - العمن ٢ - ثاني أكسيد الكربون - الأكسجين.

٣ - غلاف دهني ٧ ١ - خلية عصبية. ٢ - جسم الخلية.

٢ - لهب الأكسى أسيتيلين. 🖺 ۱ - الوزن.

٤ - مواد جيدة التوصيل للحرارة. ٢ - المفاصل،

ب اجب بنفسك.

1-4 X-11 (2) X - 1

ب ١ - لأنه يذوب لمي الماء.

٢ - حتى يعود الزئبق إلى المستودع.

## اجابة امتحانات متعددة التخصصات ٢٠٢١

#### ثانيا: المحموظات

- I llala.
- ٣ النشاط والمعظة

### نائنا: القواعد اللحوية

- I they call.
- ¥ خبر لفعل ناسخ. ۴ ظل المسلمان متعاونين.

#### الرياضيات

٢ ولمت ساعات العمل.

- 0. 1 10 4
- 1 ... \* 1:1
- 1.0 1 sec Philo
  - \*1A. Y

#### الدراسات الاجتماعية

- ١ الدلتا. T seek sty
  - ٣ أبو قير البحرية. \$ الوالي

#### العلوم

- I mem. ٢ حجم السائل
  - ٢ الاكسمين. ٤ المخيخ.

#### اللغة الإنجليزية

- 3. feed 2. groceries 1. wic
- 5. never 4. much

### ٣ - محافظة الشرقية - إدارة التل الكبير التعليمية

#### اللغة العربية

- ١ المشايخ. ٢ العقود والشكاوي.
  - £ أفضت إليه. ٣ التواضع.
  - ٥ السفينة. ٦ قوة الموج.
  - ٧ تقف. ٨ جملة فعلمة.
  - ٩ مضافًا إليه. • ١ المصريين.

#### الرياضيات

- 11 1,0 Y V: T. 1
  - V V ٦ الوذن.

#### الدراسات الاجتماعية

- 1 الأمطار الشتوية. ٢ التدخين.
- ا إسماعيل. ٣ الديوان.

#### العلوم

- ٢ الكوع. ١ النماس.
- ٤ المخيخ. ٣ النيتروجين.

3. slice

#### اللغة الإنجليزية

- 1. grocer's 2. wears
- 4. much 5. myself

### ١- محافظة الإسكندرية - إدارة شرق التعليمية اللغة العربية

# ون درس (مفتاح اللجاج) اقرأ ثم أجب:

- ا معودات.
- المقبات، مواجهة العقبات،
- ۳ التحدى والمنافسة.
  - الممايخ.
- و كارة مشاغله.

## 👩 من ىص (اخى الإنسان)؛

- الماسك.
- ٧ متقابلان.
- A المساواة بين بنى البشر.
  - ١ المسلمين،
  - وا جملة فعلية.

#### الرياضيات

- E:1 Y . 1
- 1:1.
  - 7 4 1507 ٥ مستطيلاً.
    - ٧ اللون المفضل،

#### الدراسات الاجتماعية

- ٢ الأسمدة. ١ البطالة.
- ٤ فريزر. ٣ المماليك.

#### العلوم

- ٢ توازن الجسم. 1 الجرام.
  - ٤ الزئبق. .X. 51 Y

#### اللغة الإنجليزية

- 1. have
- 2. wear
- 3. never wears
- 4. visit
- 5. bowl

#### ٣ - محافظة بورسعيد - مديرية التربية والتعليم اللغة العربية:

#### أولًا: القراءة

- 👔 من درس (ذکاء صبی):
- ١ الخلفاء. ۲ لسانه.
  - 👩 من قصة (على مبارك):
- ٢ أعجبوا به. ١ برنبال الجديدة.